

(19)



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11) Veröffentlichungsnummer: **0 596 298 A2**

(12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 93116687.0

(51) Int. Cl.<sup>5</sup>: **C07D 209/54, A01N 43/38,  
C07C 229/48, C07C 233/81,  
C07C 255/46**

(22) Anmeldetag: 15.10.93

(30) Priorität: 28.10.92 DE 4236401  
11.08.93 DE 4326909

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
11.05.94 Patentblatt 94/19

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL PT

(71) Anmelder: **BAYER AG**

**D-51368 Leverkusen(DE)**

(72) Erfinder: **Fischer, Reiner, Dr.**  
**Nelly-Sachs-Strasse 23**  
**D-40789 Monheim(DE)**  
Erfinder: **Bretschneider, Thomas, Dr.**  
**Scheerengasse 7-9**  
**D-51731 Siegburg(DE)**  
Erfinder: **Krüger, Bernd-Wieland, Dr.**  
**Am Vorend 52**

**D-51467 Bergisch Gladbach(DE)**

Erfinder: **Erdelen, Christoph, Dr.**

**Unterbüscherhof 15**

**D-42799 Leichlingen(DE)**

Erfinder: **Santel, Hans-Joachim, Dr.**

**Grünstrasse 9a**

**D-51371 Leverkusen(DE)**

Erfinder: **Lürssen, Klaus, Dr.**

**August-Kierspel-Strasse 145**

**D-51469 Bergisch Gladbach(DE)**

Erfinder: **Schmidt, Robert R., Dr.**

**Im Waldwinkel 110**

**D-51467 Bergisch Gladbach(DE)**

Erfinder: **Wachendorff-Neumann, Ulrike, Dr.**

**Krischerstrasse 81**

**D-40789 Monheim(DE)**

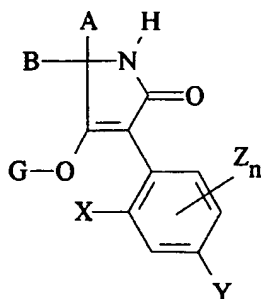
Erfinder: **Stendel, Wilhelm, Dr.**

**In den Birken 55**

**D-42113 Wuppertal(DE)**

(54) **5-Spiro-substituierte 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate als Herbizide, Insektizide und Akarizide.**

(57) Die Erfindung betrifft neue 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I)



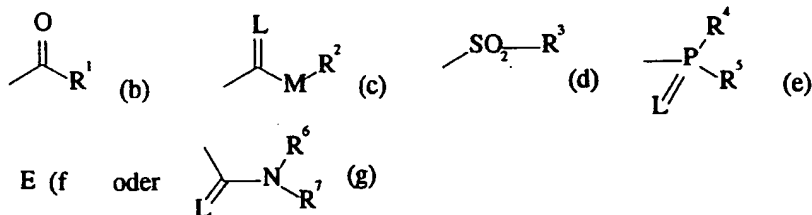
(I)

EP 0 596 298 A2

in welcher  
A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen substituierten

	Cyclus stehen,
X	für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,
Y	für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,
Z	für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,
n	für eine Zahl 0, 1, 2 oder 3 steht,
G	für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen



	steht,
E	für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
L und M	für Sauerstoff und/oder Schwefel steht,
$\text{R}^1$	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls substituiertes Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl oder substituiertes Hetaryloxyalkyl steht,
$\text{R}^2$	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,
$\text{R}^3$ , $\text{R}^4$ und $\text{R}^5$	unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Cycloalkylthio und für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
$\text{R}^6$ und $\text{R}^7$	unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen Cyclus stehen,

Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

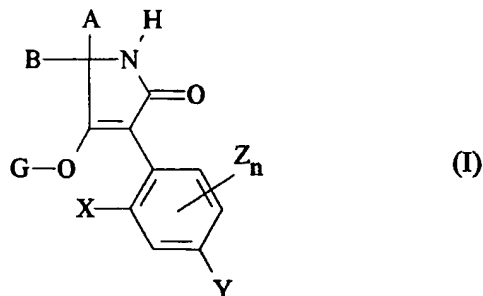
Die Erfindung betrifft neue 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel (insbesondere als Insektizide und Akarizide) und als Herbizide.

Von 3-Acyl-pyrrolidin-2,4-dionen sind pharmazeutische Eigenschaften vorbeschrieben (S. Suzuki et al. Chem. Pharm. Bull. 15 1120 (1967)). Weiterhin wurden N-Phenylpyrrolidin-2,4-dione von R. Schmierer und H. Mildenerger (Liebigs Ann. Chem. 1985 1095) synthetisiert. Eine biologische Wirksamkeit dieser Verbindungen wurde nicht beschrieben.

In EP-A 0 262 399 werden ähnlich strukturierte Verbindungen (3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione) offenbart, von denen jedoch keine herbizide, insektizide oder akarizide Wirkung bekannt geworden ist. Bekannt mit herbizider, insektizider oder akarizider Wirkung sind außerdem unsubstituierte, bicyclische 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A 355 599) und (EP 415 211) sowie substituierte mono-cyclische 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A 377 893), (EP 442 077) und (EP 497 127).

Weiterhin bekannt sind polycyclische 3-Arylpyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP 442 073), substituierte bicyclische 3-Arylpyrrolidin-2,4-dion Derivate (EP 501 129) sowie 1-H-3-Arylpyrrolidin-dion-Derivate (EP 456 063) und (EP 521 334).

Es wurden nun neue substituierte spirocyclische 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I)



gefunden,  
in welcher  
A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen substituierten Cyclus stehen,

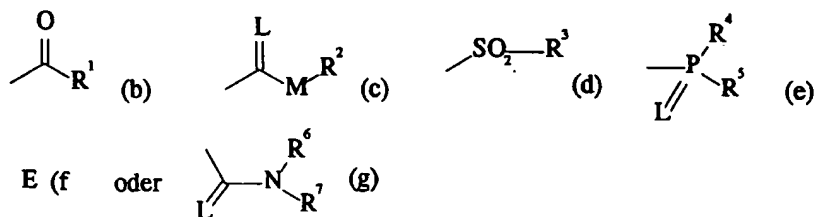
X für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,

n für eine Zahl 0, 1, 2 oder 3 steht,

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen



steht,

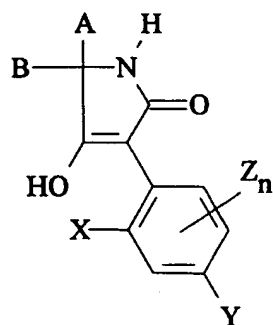
E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

L und M für Sauerstoff und/oder Schwefel steht,

R<sup>1</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls substituiertes Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl oder substituiertes Hetaryloxyalkyl

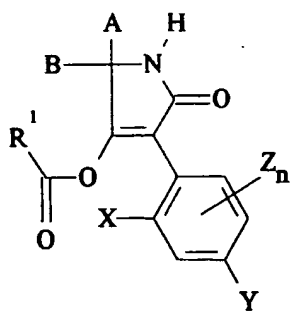
steht,  
 R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,  
 R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Cycloalkylthio und für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,  
 R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen, oder für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen Cyclus stehen.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e) und (f) der Gruppe G der allgemeinen Formel (I) ergeben sich folgende hauptsächlichsten Strukturen (Ia) bis (Ig):



(I a)

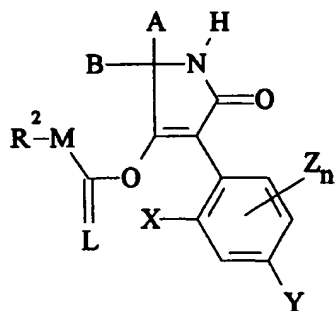
5



(I b)

10

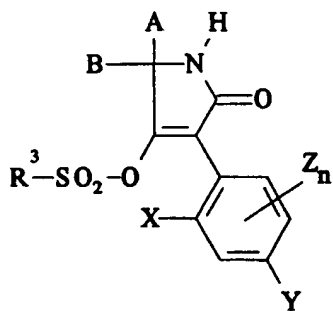
15



(I c)

20

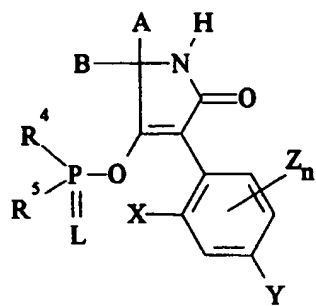
25



(I d)

30

35



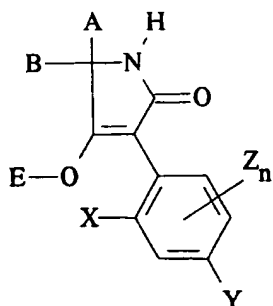
(I e)

40

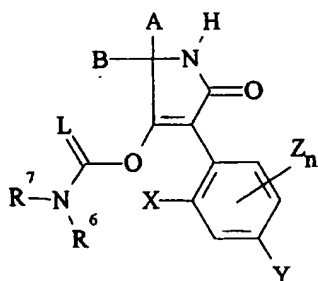
45

50

55



(I f)



(I g)

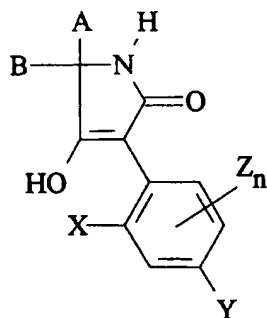
25 worin

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n,  
die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Aufgrund eines oder mehrerer Chiralitätszentren, fallen die Verbindungen der Formel (Ia) - (Ig) im  
allgemeinen als Stereoisomerengemisch an, die gegebenenfalls in üblicher Art und Weise getrennt werden  
30 können. Sie können sowohl in Form ihrer Diastereomerengemische als auch als reine Diastereomere oder  
Enantiomere verwendet werden. Im folgenden wird der Einfachheit halber stets von Verbindungen der  
Formel (Ia) bis (Ig) gesprochen, obwohl sowohl die reinen Verbindungen, als auch die Gemische mit  
unterschiedlichen Anteilen an isomeren, enantiomeren und stereomeren Verbindungen gemeint sind.

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen substituierten 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der  
35 Formel (I) nach einem der im folgenden beschriebenen Verfahren erhält.

(A) Man erhält 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione bzw. deren Enole der Formel (Ia)



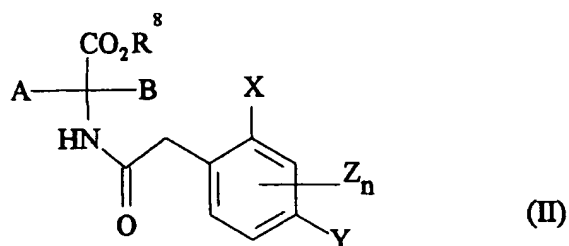
(I a)

50

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
wenn man

55 N-Acylaminosäureester der Formel (II)



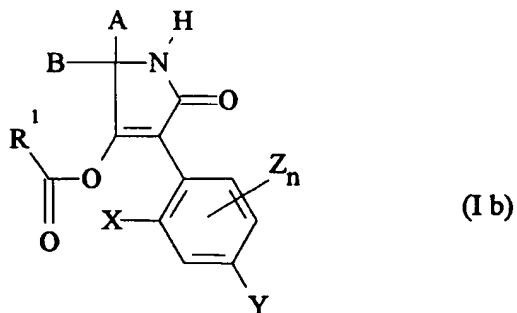
10 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
und

15 R<sup>8</sup> für Alkyl steht,

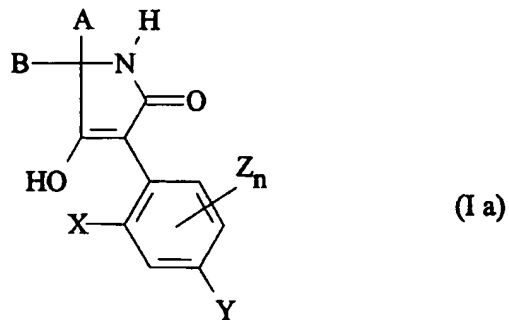
in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert;  
oder

(B) man erhält Verbindungen der Formel (Ib)



25 in welcher

35 A, B, X, Y, Z, R<sup>1</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
wenn man Verbindungen der Formel (Ia),



45 in welcher

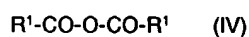
55 A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
a) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)



5

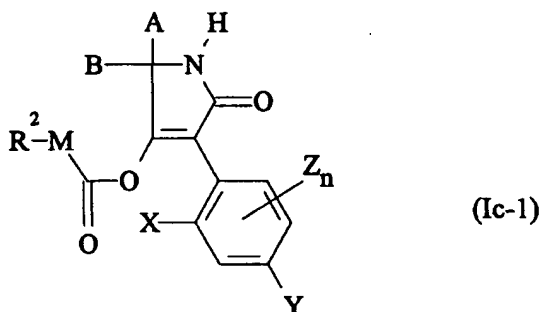
in welcher  
 R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und  
 Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht,  
 gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säure-  
 indemittels umgesetzt  
 oder  
 β) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel (IV)

15



in welcher  
 R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,  
 gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säure-  
 indemittels,  
 umgesetzt;  
 oder  
 (C) man erhält Verbindungen der Formel (Ic-1)

25

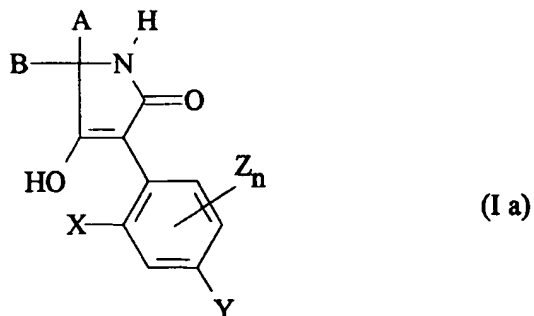


30

35

in welcher  
 A, B, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
 und  
 M für Sauerstoff oder Schwefel steht,  
 wenn man Verbindungen der Formel (Ia)

45



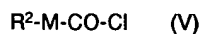
50

55

in welcher



A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethioester der allgemeinen Formel (V)

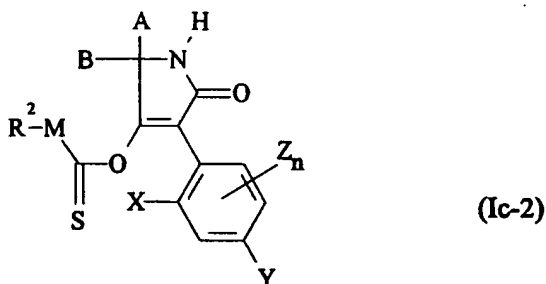


in welcher

$R^2$  und M die oben angegebene Bedeutung haben,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umgesetzt;

oder

(D) man erhält Verbindungen der Formel (Ic-2)

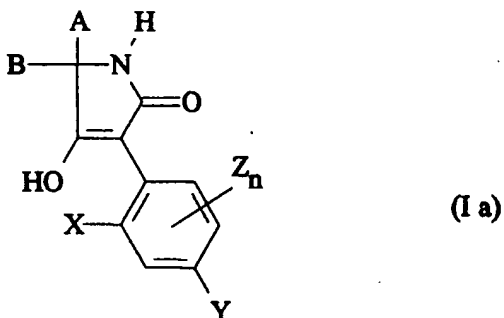


in welcher

A, B,  $R^2$ , X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben  
und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

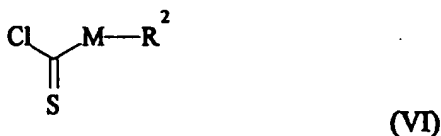
wenn man Verbindungen der Formel (Ia)



in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

a) mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der allgemeinen Formel (VI)



in welcher

M und  $R^2$  die oben angegebene Bedeutung haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umgesetzt,  
oder  
β) mit Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Alkylhalogeniden der allgemeinen Formel (VII)



in welcher

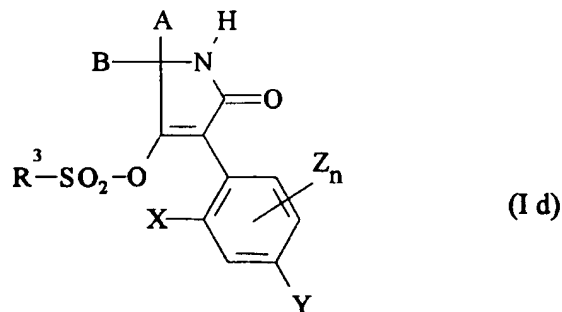
$R^2$  die oben angegebene Bedeutung hat  
und

Hal für Chlor, Brom, Iod steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels

umsetzt;

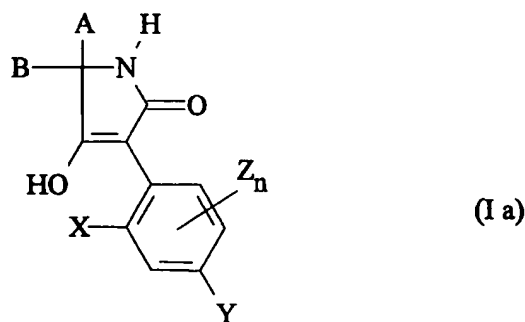
oder

(E) man erhält Verbindungen der Formel (Id)



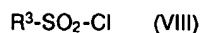
in welcher

A, B, X, Y, Z,  $R^3$  und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
wenn man Verbindungen der Formel (Ia)



in welcher

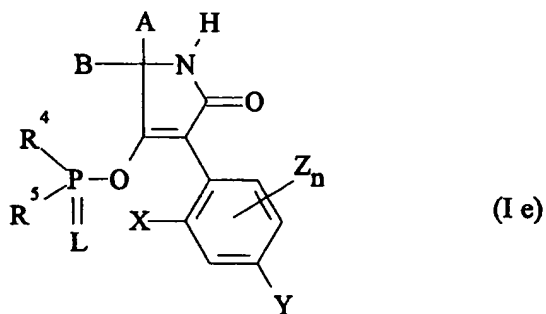
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Sulfonsäurechloriden der allgemeinen Formel (VIII)



in welcher

$R^3$  die oben angegebene Bedeutung hat,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,  
umsetzt;  
oder

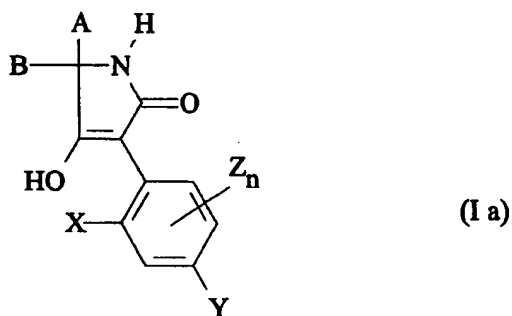
(F) man erhält Verbindungen der Formel (Ie)



15 in welcher

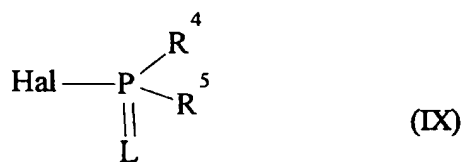
A, B, L, X, Y, Z, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, wenn man

1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione der Formel (Ia) bzw. deren Enole



35 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Phosphorverbindungen der allgemeinen Formel (IX)



45 in welcher

L, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht,

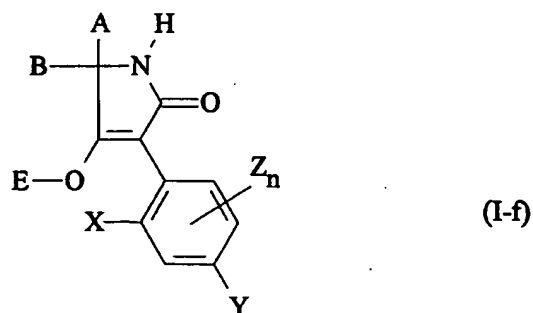
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureb-

indemittels

umsetzt;

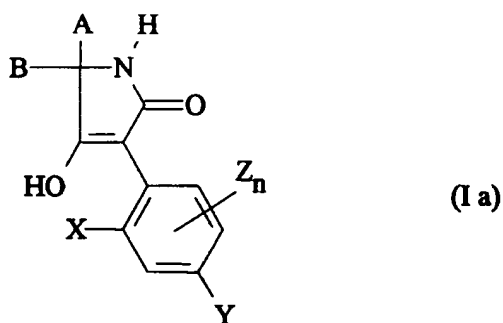
oder

(G) man erhält Verbindungen der Formel (If)



15 in welcher

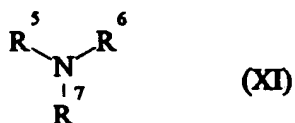
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
und  
E für ein Metallionäquivalent oder für ein Ammoniumion steht,  
wenn man Verbindungen der Formel (Ia)



35 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (X) und (XI)

40  $\text{Me}_s\text{OH}_t$  (X)

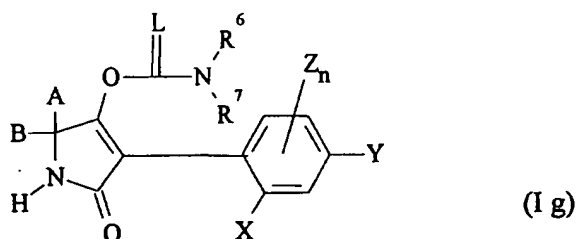


50 in welchen

Me für ein- oder zweiwertige Metallionen,  
s und t für die Zahl 1 und 2 und  
 $\text{R}^5$ ,  $\text{R}^6$  und  $\text{R}^7$  unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl  
stehen,

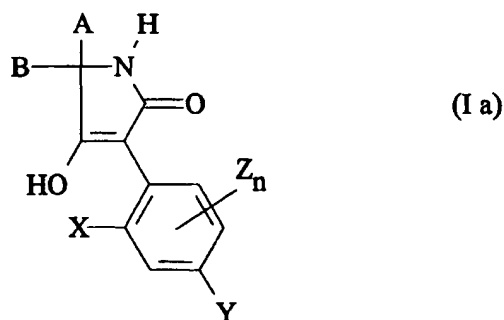
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umgesetzt.

55 (H) Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (g)



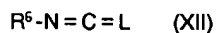
in welcher

A, B, L, X, Y, Z, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (Ia)



in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, α) mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XII)



in welcher

L und R<sup>6</sup> die oben angegebene Bedeutung hat gegebenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators

oder

β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der allgemeinen Formel (XIII)



in welcher

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebene Bedeutung haben gegebenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt.

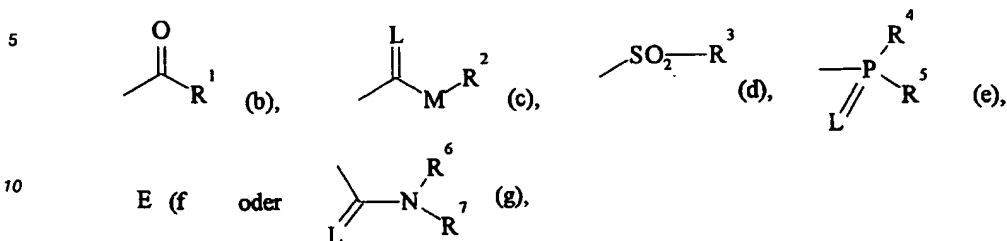
Weiterhin wurde gefunden, daß sich die neuen 1-H-3-Arylpyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) durch hervorragende insektizide, akarizide und herbizide Wirkungen auszeichnen.

Für die allgemeinen Formeln der vorliegenden Anmeldung gilt, daß:

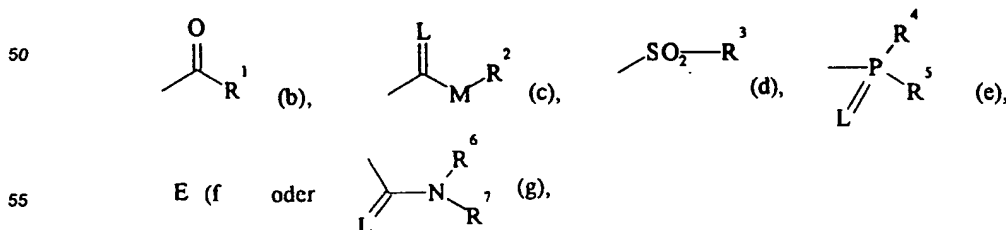
A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, bevorzugt für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclo, der einfach oder mehrfach durch Alkyl, Cycloalkyl, Haloalkyl, Alkoxy,

5	A, B	Thioalkyl, Halogen oder Phenyl substituiert sein kann steht oder und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, <u>bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus steht, der mit einer gegebenenfalls durch ein oder zwei Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochenen Alkylendiyl-, oder durch einen Alkylendioxy- oder durch eine Alkylendithioyl-gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis achtgliedrigen Spirocyclus bildet oder
10	A, B	und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, <u>bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus steht, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten oder ungesättigten Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.
15	A, B	und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind steht <u>besonders bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus, der einfach oder mehrfach durch C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>8</sub> -Cycloalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Haloalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Thioalkyl, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sein kann oder
20	A, B	und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind <u>besonders bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus steht, der mit einer gegebenenfalls durch ein oder zwei Sauerstoff- oder Schwefelatome unterbrochenen Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxy- oder durch eine Alkylendithiooxy-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Spirocyclus bildet oder
25	A, B	und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind <u>besonders bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus steht, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind, für eine durch Alkyl(C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> ), Alkoxy(C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> ) oder Fluor, Chlor, Brom substituierten gesättigten oder ungesättigten Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.
30	A, B	und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind steht <u>ganz besonders bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus, der mindestens einfach oder mehrfach durch Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, iso-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, sek.-Butoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sein kann oder
35	A, B	und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind <u>ganz besonders bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus steht, der mit einer gegebenenfalls durch ein Sauerstoff- oder Schwefelatom unterbrochenen Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxy-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Spirocyclus bildet oder
40	A, B	und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind <u>ganz besonders bevorzugt</u> für einen C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Spirocyclus steht, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind, für einen gesättigten oder ungesättigten fünf- oder sechsgliedrigen Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann..
45	X	<u>steht bevorzugt</u> für C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl, Halogen oder C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy.
	X	<u>steht besonders bevorzugt</u> für C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, Halogen oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy.
	X	<u>steht ganz besonders bevorzugt</u> für Methyl, Ethyl, Propyl, 2-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder Ethoxy.
	Y	<u>steht bevorzugt</u> für Wasserstoff, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl, Halogen, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy oder C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkyl.
	Y	<u>steht besonders bevorzugt</u> für Wasserstoff, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, Halogen, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy oder C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Halogenalkyl.
50	Y	<u>steht ganz besonders bevorzugt</u> für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl.
	Z	<u>steht bevorzugt</u> für C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl, Halogen oder C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy.
	Z	<u>steht besonders bevorzugt</u> für C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, Halogen oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy.
55	Z	<u>steht ganz besonders bevorzugt</u> für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder Ethoxy.
	n	steht bevorzugt für eine Zahl von 0 - 3.
	n	steht besonders bevorzugt für eine Zahl von 0 - 2.
	n	steht ganz besonders bevorzugt für eine Zahl von 0 - 1.

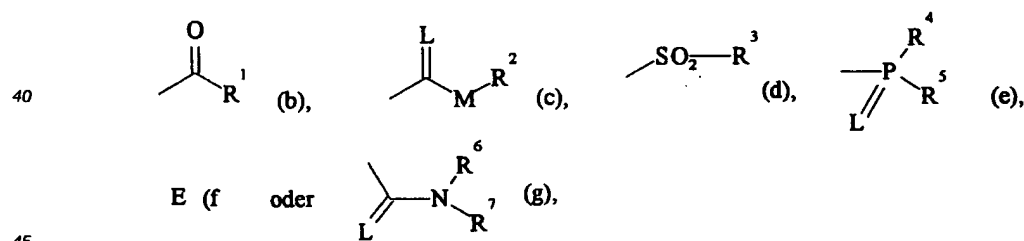
G steht bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen



15 E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht und  
L und M jeweils für Sauerstoff und/oder Schwefel stehen,  
R <sup>1</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Ringatomen, das durch Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht,  
20 für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,  
25 für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes Hetaryl steht, für gegebenenfalls durch Halogen und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,  
30 R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,  
35 R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>)-alkylamino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>-Alkenylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkylthio, für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,  
40 R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenring stehen,  
45 G steht besonders bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen



	in welchen
E	für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
L und M	jeweils für Sauerstoff und/oder Schwefel steht,
R <sup>1</sup>	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>16</sub> -Alkyl, C <sub>2</sub> -C <sub>16</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>16</sub> -Alkylthio-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Polyalkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl oder Cycloalkyl mit 3 bis 7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht,
5	für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl,
10	für gegebenenfalls durch Halogen-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl steht,
	für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom- und/oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,
15	für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom und C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-substituiertes Phenoxy-C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -alkyl steht,
	für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Amino und C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -alkyl steht,
R <sup>2</sup>	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>16</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>16</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Polyalkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl steht,
20	für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Alkoxy-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkyl-substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,
R <sup>3</sup> , R <sup>4</sup> und R <sup>5</sup>	unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkylamino, Di-(C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> )-alkylamino, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkylthio, C <sub>3</sub> -C <sub>4</sub> -Alkenylthio, C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Cycloalkylthio, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Alkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
25	
R <sup>6</sup> und R <sup>7</sup>	unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Cycloalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy, C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -Halogenalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -Alkyl oder C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -Halogenalkyl oder C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -Alkoxy substituiertes Benzyl steht, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel substituierten C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Alkylring stehen,
30	
35	G steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen



	in welcher
E	für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht und
L und M	für Sauerstoff und/oder Schwefel stehen,
50	R <sup>1</sup> für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>14</sub> -Alkyl, C <sub>2</sub> -C <sub>14</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylthio-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Polyalkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Ringatomen, das durch 1 bis 2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht,
55	für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro-substituiertes Phenyl steht,
	für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy-substituiertes Phenyl-C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -alkyl steht,
	für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl-substituiertes Furanoyl,



Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,  
für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

5 für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl-, Ethyl, substituiertes Pyridyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Pyrimidyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Thiazolyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

10  $R^2$  für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Nitro, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

15  $R^3$ ,  $R^4$  und  $R^5$  unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylamino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Fluoral-koxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Fluoralkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen.

20  $R^6$  und  $R^7$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl steht, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel substituierten C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenring stehen.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (Ia) genannt:

25

30

35

40

45

50

55

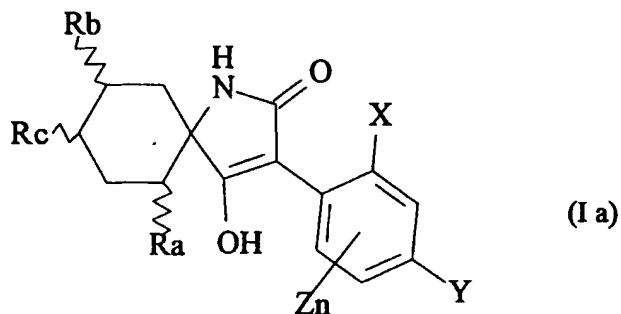


Tabelle 1:

5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H
10	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
15	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H

25

30

35

40

45

50

55

Tabelle 1: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
5	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H
10	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
15	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H
25	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H
	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>
30	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
40	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H
45	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

50

55

Tabelle 1: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden  
 30 Verbindungen der Formel (Ib) genannt:

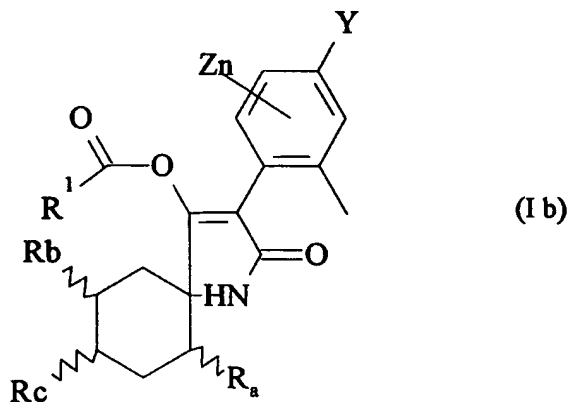


Tabelle 2

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>
10	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
15	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
20	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>
25	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
30	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
35	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>

Tabelle 2 (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>
10	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
15	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
20	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
40	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>

45

50

55

Tabelle 2 (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

45

50

55

Tabelle 2 (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

55



Tabelle 2 (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
30	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
40	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
45	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>

50

55

Tabelle 2 (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
10	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
15	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
30	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
40	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
45	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>

50

55

Tabelle 2 (Fortsetzung)

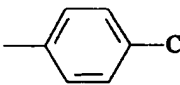

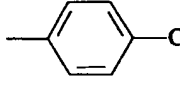
	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	
30	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	
35	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	
40							
45							
50							
55							

Tabelle 2 (Fortsetzung)

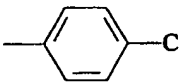
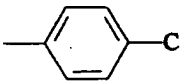




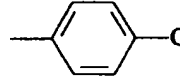
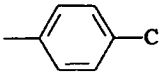
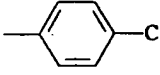
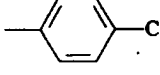
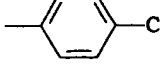
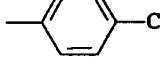
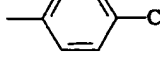
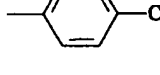
5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
10							
	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15							
	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
20							
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	
25							
	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	
30							
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	
35							
	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	

Tabelle 2 (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
10	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
20	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	
25	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	
30	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	
35	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	

3

Tabelle 2 (Fortsetzung)

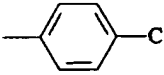
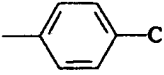
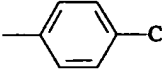
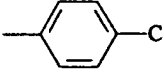
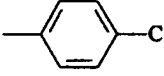
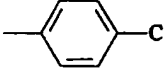
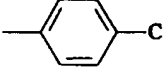
	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>I</sup>
5	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
10	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
20	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	

Tabelle 2 (Fortsetzung)

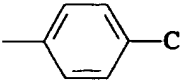
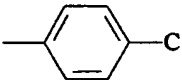
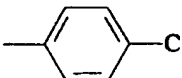
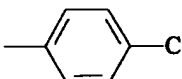
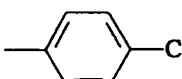


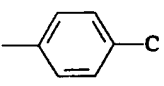
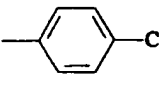
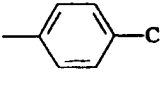
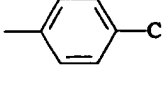
5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
10							
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15							
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
20							
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	
25							
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	
30							
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	
35							
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	
40							
45							
50							
55							

Tabelle 2 (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	R <sup>1</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (Ic) genannt:

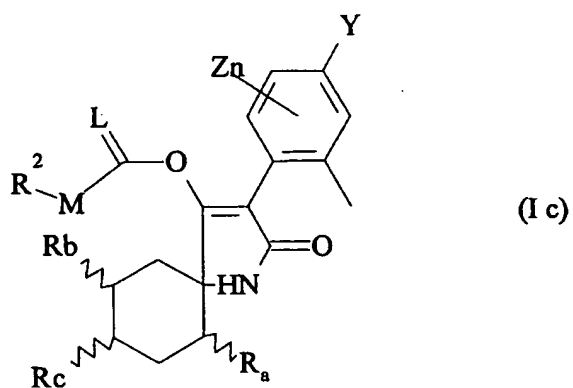




Tabelle 3:

5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
10	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
15	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
20	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
25	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

30

35

40

45

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
10	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
15	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
20	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
25	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
30	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
35	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
40	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
45	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
40	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
45	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
10	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
15	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
30	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
40	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
45	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

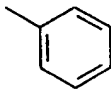
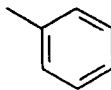
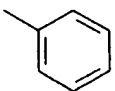
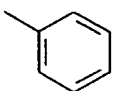
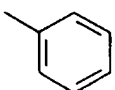
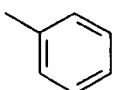
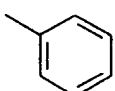
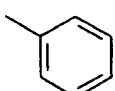
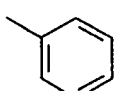
	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
40	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	

Tabelle 3: (Fortsetzung)

5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
10	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
15	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
20	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
25	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	
30	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
35	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	

40

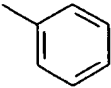
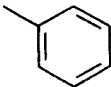
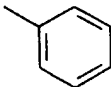
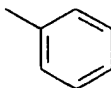
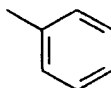
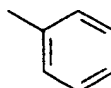
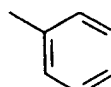
45

50

55



Tabelle 3: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
10	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
15	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
20	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
25	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	
30	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
35	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	

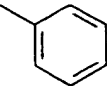
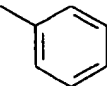
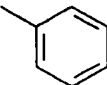
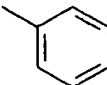
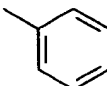
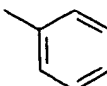
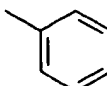
40

45

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
10	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
15	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
20	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
25	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	

40

45

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

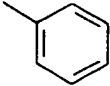
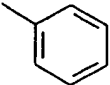
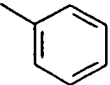
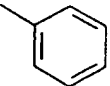
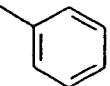
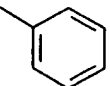
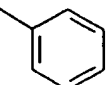
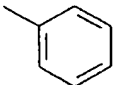
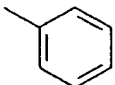
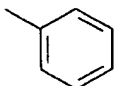
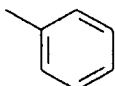
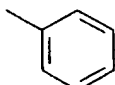
	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	
40									
45									
50									
55									

Tabelle 3: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	

30

35

40

45

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

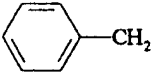
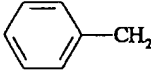
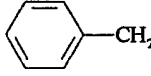
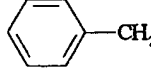
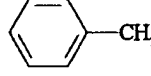
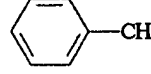
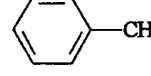
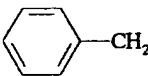
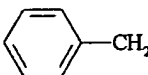
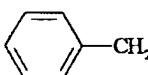
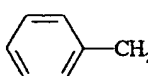
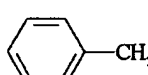
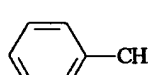
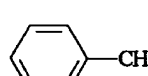
	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
10	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	
15	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
20	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
25	Cl	Cl	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
30	Cl	Cl	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
35	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	
40									
45									
50									
55									

Tabelle 3: (Fortsetzung)

5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
	Cl	H	6-F	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
10									
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	
15									
	Cl	H	6-F	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
20									
	Cl	H	6-F	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
25									
	Cl	H	6-F	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
30									
	Cl	H	6-F	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
35									
	Cl	H	6-F	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	

45

50

55

Tabelle 3: (Fortsetzung)

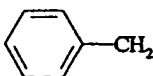
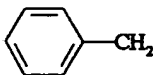
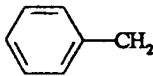
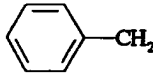
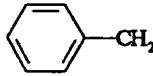
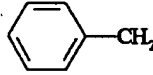
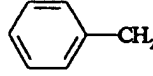
5	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
	Cl	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
10									
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	
15									
	Cl	H	6-Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
20									
	Cl	H	6-Cl	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
25									
	Cl	H	6-Cl	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
30									
	Cl	H	6-Cl	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
35									
	Cl	H	6-Cl	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	
40									
45									
50									
55									

Tabelle 3: (Fortsetzung)

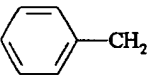
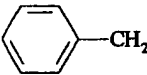
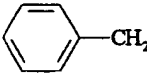
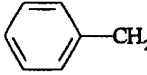
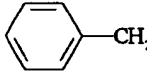
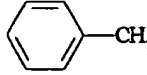
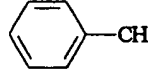
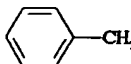
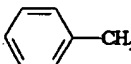
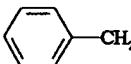
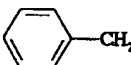
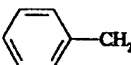
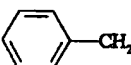
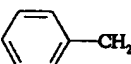
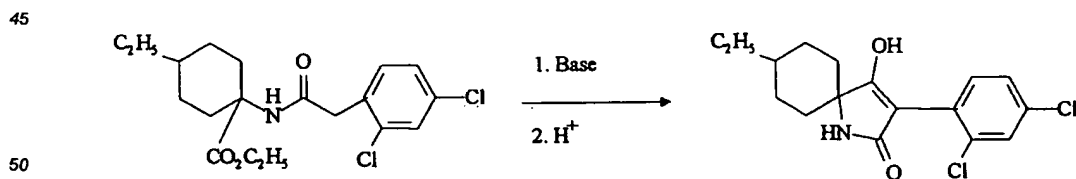
	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	
40									
45									
50									
55									



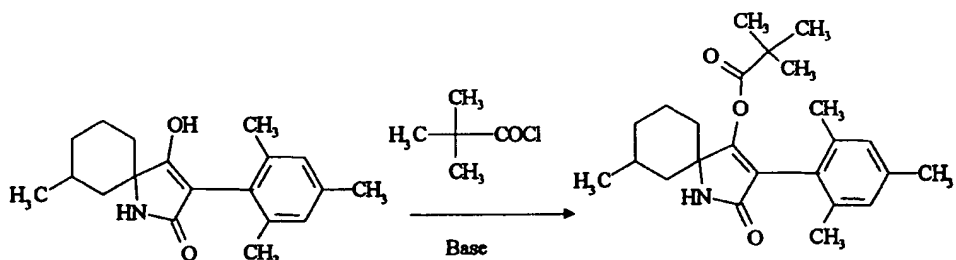
Tabelle 3: (Fortsetzung)

	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>	L	M	R <sup>2</sup>
5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	
10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	
15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	
20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O	O	
25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	O	
30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	O	O	
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	O	O	

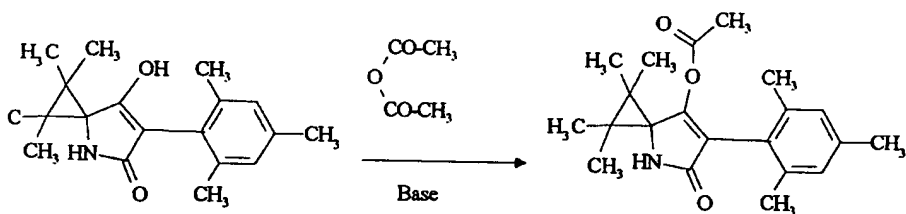
Verwendet man gemäß Verfahren (A) N-2,4-Dichlorphenylacetyl-1-amino-4-ethylcyclohexan-carbonsäureethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:



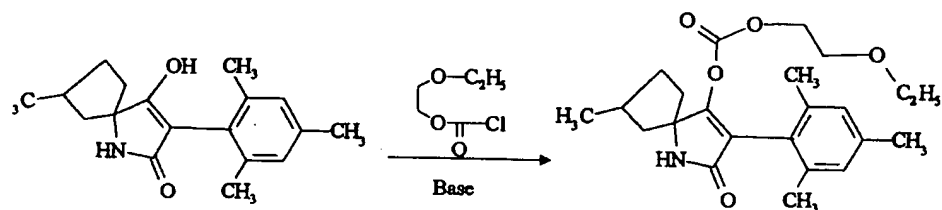
Verwendet man gemäß Verfahren (B) (Variante a) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(3-methyl)-pentamethylenpyrrolidin-2,4-dion und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:



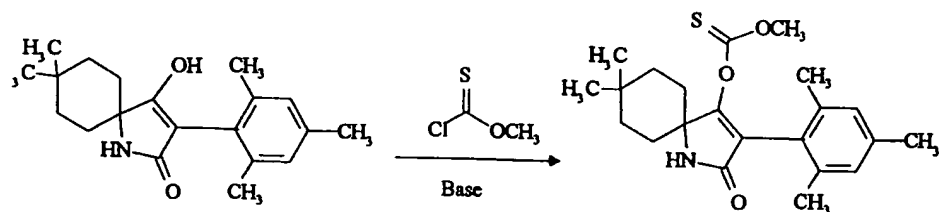
Verwendet man gemäß Verfahren B (Variante  $\beta$ ) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(tetramethyl)-dimethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Acetanhydrid als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:



Verwendet man gemäß Verfahren (C) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(3-methyl)-tetramethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Chlorameisensäureethoxyethylester als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.



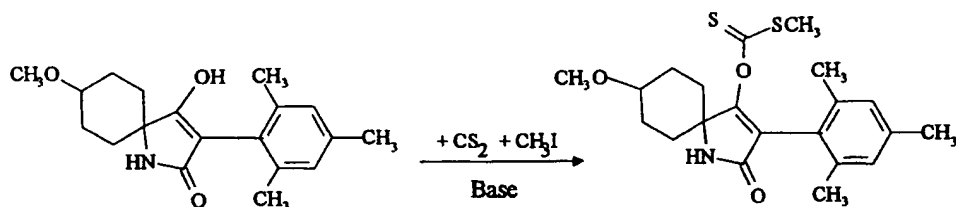
Verwendet man gemäß Verfahren (D<sub>a</sub>) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4,4-dimethyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Chlormonothioameisensäuremethylester als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf wie folgt wiedergegeben werden:



Verwendet man gemäß Verfahren (D<sub>B</sub>) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-methoxy)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion, Schwefelkohlenstoff und Methyljodid als Ausgangskomponenten, so kann der Reaktionsverlauf wie folgt wiedergegeben werden:

5

10

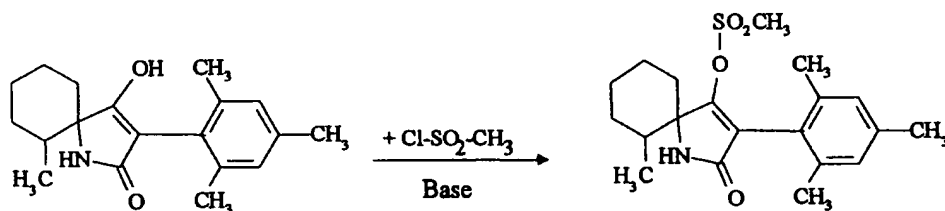


15

Verwendet man gemäß Verfahren (E) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(2-methyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Methansulfonsäurechlorid als Ausgangsprodukt, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

20

25

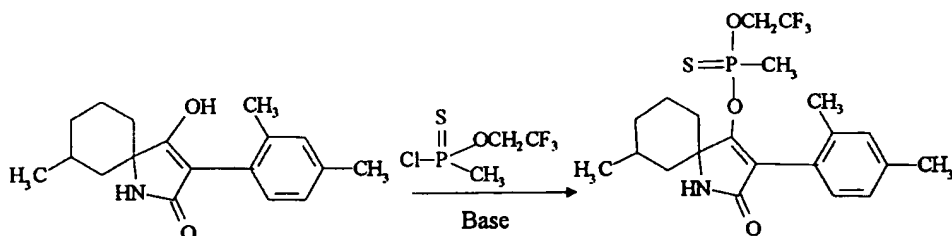


30

Verwendet man gemäß Verfahren (F) 3-(2,4-Dimethylphenyl)-5,5-(3-methyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Methanthio-phosphonsäurechlorid-(2,2,2-trifluorethylester) als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

35

40

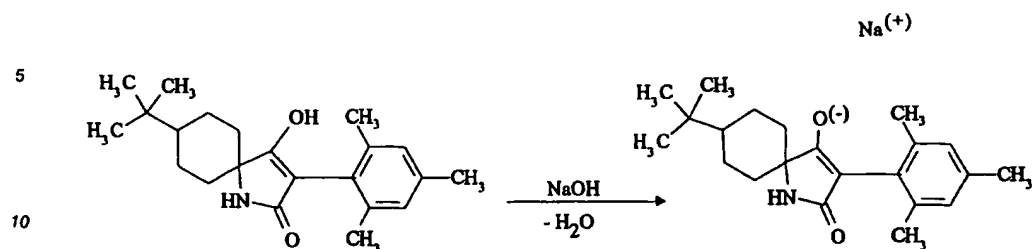


45

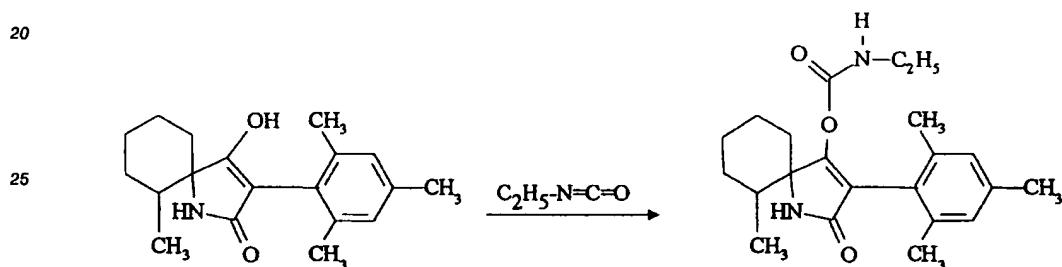
Verwendet man gemäß Verfahren (G) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-tert-butyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion und NaOH als Komponenten, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

50

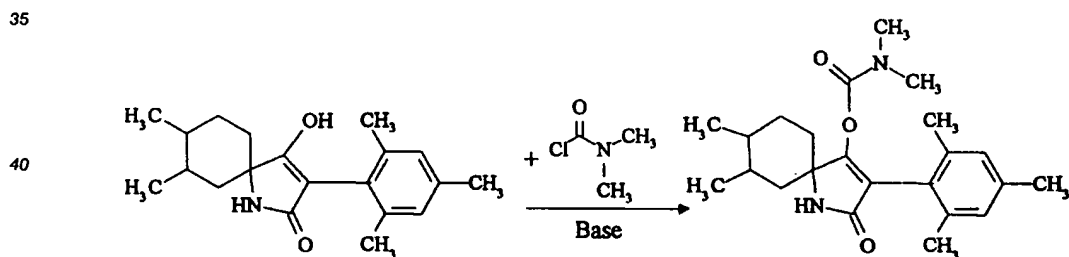
55



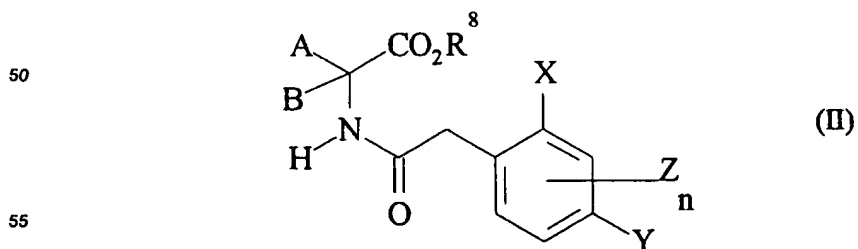
15 Verwendet man gemäß Verfahren (H<sub>a</sub>) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(2-methyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Ethylisocyanat als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Schema wiedergegeben werden:



30 Verwendet man gemäß Verfahren (H<sub>b</sub>) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(3,4-dimethyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Dimethylcarbamidsäurechlorid als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Schema wiedergegeben werden:



45 Die bei den erfindungsgemäßen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

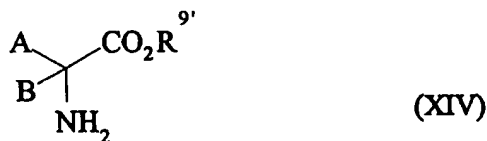


in welcher

A, B, X, Y, Z, n und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, sind neu und Gegenstand einer nicht zum veröffentlichten Stand der Technik gehörenden Patentanmeldung der Anmelderin (vgl. die Deutsche Patentanmeldung P ).

5 Man erhält z.B. Acyl-aminosäureester der Formel (II), wenn man Aminosäurederivate der Formel (XIV),

10



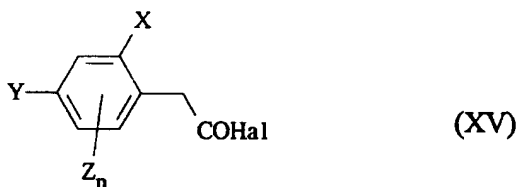
15

in welcher

20 R<sup>9'</sup> für Wasserstoff (XIVa) und Alkyl (XIVb) steht und

A und B die oben angegebene Bedeutung haben mit Phenyllessigsäurehalogeniden der Formel (XV)

25



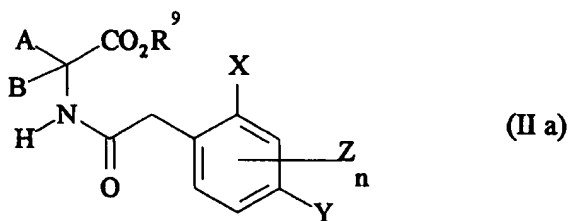
30

in welcher

35 X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht,

acyliert (Chem. Reviews 52, 237-416 (1953); Bhattacharya, Indien J. Chem. 6, 341-5, 1968) oder wenn man Acylaminosäuren der Formel (IIa),

40



45

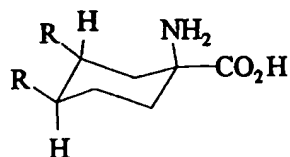
50 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, und

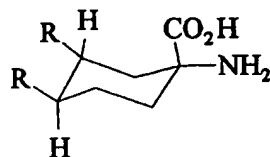
R<sup>9</sup> für Wasserstoff steht, verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968)).

55 Die substituierten Cyclohexylaminocarbonsäuren der Formel (XIVa) sind im allgemeinen nach der Bucherer-Bergs-Reaktion oder nach der Strecker-Synthese erhältlich und fallen dabei jeweils in unterschiedlichen Isomerenformen an. So erhält man nach den Bedingungen der Bucherer-Bergs-Reaktion vorwiegend die Isomeren (im folgenden der Einfachheit halber  $\beta$  bezeichnet), in welchen die Reste R und

die Carboxylgruppe äquatorial stehen während nach den Bedingungen der Strecker-Synthese vorwiegend die Isomeren (im folgenden der Einfachheit halber als  $\alpha$  bezeichnet) anfallen, bei denen die Aminogruppe und die Reste R äquatorial stehen.



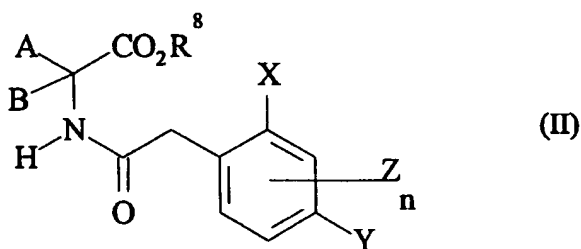
**Bucher-Bergs-Synthese**  
( $\beta$ -Isomeres)



**Strecker-Synthese**  
( $\alpha$ -Isomeres)

(L. Munday, J. Chem. Soc. 4372 (1961); J.T. Eward, C. Jitrangeri, Can. J. Chem. 53, 3339 (1975).

Weiterhin lassen sich die bei den obigen Verfahren (A) verwendeten Ausgangsstoffe der Formel (II)



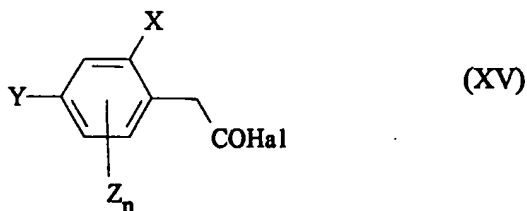
in welcher

A, B, X, Y, Z, n und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, herstellen, wenn man Aminonitrile der Formel (XVI)



in welcher

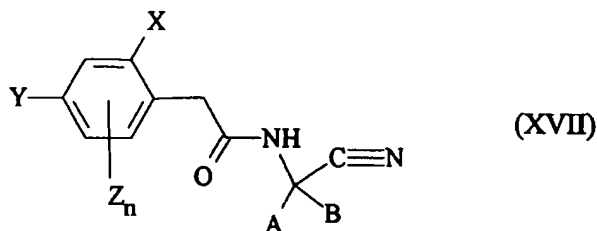
A und B die oben angegebene Bedeutung haben, mit Phenyllessigsäurehalogeniden der Formel (XV)



in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht,

zu Verbindungen der Formel (XVII)



in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

umsetzt, die anschließend einer schwefelsauren Alkoholyse unterworfen werden.

Die Verbindungen der Formel (XVII) sind ebenfalls neu und Gegenstand einer nicht zum veröffentlichtem Stand der Technik gehörenden Patentanmeldung der Anmelderin (vgl. die Deutsche Patentanmeldung P ).

Beispielhaft aber nicht begrenzend seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Zwischenprodukten die folgenden Verbindungen der Formel (II) genannt:

N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-ethylcyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluor-phenyl-acetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure-methylester,

N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure-methylester.

Beispielhaft aber nicht begrenzend seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Zwischenprodukten die folgenden Verbindungen der Formel (IIa) genannt:

- N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 5 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure,  
 10 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 15 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure,  
 20 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 25 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2-Chlor-6-fluorphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 30 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure,  
 35 N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-2-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-methyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-3,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 40 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-ethyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-isopropyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-tert-butyl-cyclohexancarbonsäure,  
 N-(2,4-Dimethylphenylacetyl)-1-amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäure.

- Verbindungen der Formel (IIa) sind beispielsweise aus den Phenyllessigsäurehalogeniden der Formel  
 45 (XV) und Aminosäuren der Formel (XIVa) nach Schotten-Baumann (Organikum, 9. Auflage, 446 (1970) VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin) erhältlich.

- Die zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (B), (C), (D), (E), (F), (G) und (H) außerdem als Ausgangsstoffe benötigten Säurehalogenide der Formel (III), Carbonsäureanhydride der Formel (IV), Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäureethioester der Formel (V), Chlormonothioameisensäureester oder  
 50 Chlordithioameisensäureester der Formel (VI), Alkylhalogenide der Formel (VII), Sulfonsäurechloride der Formel (VIII), Phosphorverbindungen der Formel (IX) und Metallhydroxide oder Amine der Formel (X) und (XI) und Isocyanate oder Carbamidsäurechlorid der Formel (XIII) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen bzw. anorganischen Chemie.

- Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der Formel (II) in welcher A, B, X, Y, Z, n und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, in Gegenwart von Basen einer intramolekularen  
 55 Kondensation unterwirft.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol,



ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon, sowie Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Isopropanol, Butanol, iso-Butanol und tert.-Butanol.

Als Basen (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetall-oxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 oder TDA 1, eingesetzt werden können. Weiterhin können

Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natrium-methylat, Kaliummethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0 °C und 250 °C, vorzugsweise zwischen 50 °C und 150 °C.

Adogen 464 = Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid

TDA 1 = Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck

durchgeführt. Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (II) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa doppeltäquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (Ba) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (III) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Ba) bei Verwendung der Säurehalogenide alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zuläßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Verwendet man die entsprechenden Carbonsäurehalogenide so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Ba) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecen (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Ba) auch bei der Verwendung von Carbonsäurehalogeniden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20 °C und +150 °C, vorzugsweise zwischen 0 °C und 100 °C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Ba) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (III) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (Bβ) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäurehydriden der Formel (IV) umsetzt.

Verwendet man bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bβ) als Reaktionskomponente der Formel (IV) Carbonsäureanhydride, so können als Verdünnungsmittel vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäurehydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Die Reaktionstemperaturen können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bβ) auch bei der Verwendung von Carbonsäureanhydriden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20 °C und +150 °C, vorzugsweise zwischen 0 °C und 100 °C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (IV) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

5 Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethioleestern der Formel (V) umsetzt.

10 Verwendet man die entsprechenden Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBU, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkalimetallcarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und

15 Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) bei Verwendung der Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenwasserstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Bei Verwendung der Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester als Carbonsäure-Derivate der Formel (V) können die Reaktionstemperaturen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen 25 Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Arbeitet man in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und eines Säurebindemittels, so liegen die Reaktionstemperaturen im allgemeinen zwischen -20 °C und +100 °C, vorzugsweise zwischen 0 °C und 50 °C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) werden die Ausgangsstoffe der Formel 30 (Ia) und der entsprechende Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester der Formel (V) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt dann nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

35 Beim Herstellungsverfahren (D) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) ca. 1 Mol Chlormonothioameisensäureester bzw. Chlordithioameisensäureester der Formel (VI) bei 0 bis 120 °C, vorzugsweise bei 20 bis 60 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Sulfone, Sulfoxide.

40 Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutoylat das Enolatsalz der Verbindung Ia dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in 45 Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren (D<sub>B</sub>) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) die äquimolare 50 Menge bzw. einen Überschuß Schwefelkohlenstoff zu. Man arbeitet hierbei vorzugsweise bei Temperaturen von 0 bis 50 °C und insbesondere bei 20 bis 30 °C.

Oft ist es zweckmäßig zunächst aus der Verbindung der Formel (Ia) durch Zusatz eines Deprotonierungsmittels (wie z.B. Kaliumtertiärbutoylat oder Natriumhydrid) das entsprechende Salz herzustellen. Man setzt die Verbindung (Ia) solange mit Schwefelkohlenstoff um, bis die Bildung der Zwischenverbindung 55 abgeschlossen ist, z.B. nach mehrstündigem Rühren bei Raumtemperatur.

Die weitere Umsetzung mit dem Alkylhalogenid der Formel (VII) erfolgt vorzugsweise bei 0 bis 70 °C und insbesondere bei 20 bis 50 °C. Hierbei wird mindestens die äquimolare Menge Alkylhalogenid eingesetzt.

Man arbeitet bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck, vorzugsweise bei Normaldruck.

Die Aufarbeitung erfolgt wiederum nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren (E) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) ca. 1 Mol Sulfonsäurechlorid (VIII) bei -20 bis 150 °C, vorzugsweise bei 0 bis 70 °C um.

5 Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide oder halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Methylenchlorid eingesetzt.

10 Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung Ia dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

15 Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren (F) setzt man zum Erhalt von Verbindungen der Struktur (Ie) auf 1 Mol der Verbindung (Ia), 1 bis 2, vorzugsweise 1 bis 1,3 Mol der Phosphorverbindung der Formel (IX) bei 20 Temperaturen zwischen -40 °C und 150 °C, vorzugsweise zwischen -10 und 110 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten, polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Nitrile, Alkohole, Sulfone, Sulfoxide etc.

Vorzugsweise werden Acetonitril, Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Methylenchlorid eingesetzt.

25 Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage wie Hydroxide, Carbonate. Beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

Die Umsetzung kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden der organischen 30 Chemie. Die Reinigung der anfallenden Endprodukte geschieht vorzugsweise durch Kristallisation, chromatographische Reinigung oder durch sogenanntes "Andestillieren", d.h. Entfernung der flüchtigen Bestandteile im Vakuum.

Das Verfahren (G) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Metallhydroxiden (X) oder Aminen (XI) umsetzt.

35 Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren (G) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperaturen liegen im allgemeinen zwischen -20 °C und 100 °C, vorzugsweise zwischen 0 °C und 50 °C.

40 Bei Herstellungsverfahren (H<sub>a</sub>) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) ca. 1 Mol Isocyanat der Formel (XII) bei 0 bis 100 °C, vorzugsweise bei 20 bis 50 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide.

Gegebenenfalls können Katalysatoren zur Beschleunigung der Reaktion zugesetzt werden. Als Katalysatoren können sehr vorteilhaft zinnorganische Verbindungen, wie z.B. Dibutylzinndilaurat eingesetzt werden. Es wird vorzugsweise bei Normaldruck gearbeitet.

Beim Herstellungsverfahren (H<sub>b</sub>) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) ca. 1 Mol Carbamidsäurechlorid der Formel (XIII) bei 0 bis 150 °C, vorzugsweise bei 20 bis 70 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Sulfone oder Sulfoxide.

50 Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung (Ia) dar, kann auf den weiteren 55 Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Triethylamin oder Pyridin genannt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Die Wirkstoffe eignen sich zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, vorzugsweise Arthropoden und Nematoden, insbesondere Insekten und Spinnentieren, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

- Aus der Ordnung der Isopoda z.B. *Oniscus asellus*, *Armadillidium vulgare*, *Porcellio scaber*.
- Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. *Blaniulus guttulatus*
- 10 Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. *Geophilus carpophagus*, *Scutigera spec.*
- Aus der Ordnung der Symphyla z.B. *Scutigera immaculata*.
- Aus der Ordnung der Thysanura z.B. *Lepisma saccharina*.
- Aus der Ordnung der Collembola z.B. *Onychiurus armatus*.
- Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. *Blatta orientalis*, *Periplaneta americana*, *Leucophaea maderae*,
- 15 *Blattella germanica*, *Acheta domesticus*, *Gryllotalpa* spp., *Locusta migratoria migratorioides*, *Melanoplus differentialis*, *Schistocerca gregaria*.
- Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. *Forficula auricularia*.
- Aus der Ordnung der Isoptera z.B. *Reticulitermes* spp..
- Aus der Ordnung der Anoplura z.B. *Phylloxera vastatrix*, *Pemphigus* spp., *Pediculus humanus corporis*,
- 20 *Haematopinus* spp., *Linognathus* spp..
- Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. *Trichodectes* spp., *Damalinea* spp.
- Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. *Hercinothrips femoralis*, *Thrips tabaci*.
- Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. *Eurygaster* spp., *Dysdercus intermedius*, *Piesma quadrata*, *Cimex lectularius*, *Rhodnius prolixus*, *Triatoma* spp.
- 25 Aus der Ordnung der Homoptera z.B. *Aleurodes brassicae*, *Bemisia tabaci*, *Trialeurodes vaporariorum*, *Aphis gossypii*, *Brevicoryne brassicae*, *Cryptomyzus ribis*, *Aphis fabae*, *Doralis pomi*, *Eriosoma lanigerum*, *Hyalopterus arundinis*, *Macrosiphum avenae*, *Myzus* spp., *Phorodon humuli*, *Rhopalosiphum padi*, *Empoasca* spp., *Euscelis bilobatus*, *Nephotettix cincticeps*, *Lecanium corni*, *Saissetia oleae*, *Laodelphax striatellus*, *Nilaparvata lugens*, *Aonidiella aurantii*, *Aspidiotus hederae*, *Pseudococcus* spp. *Psylla* spp.
- 30 Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. *Pectinophora gossypiella*, *Bupalus piniarius*, *Cheimatobia brumata*, *Lithocolletis blancardella*, *Hyponomeuta padella*, *Plutella maculipennis*, *Malacosoma neustria*, *Euproctis chrysorrhoea*, *Lymantria* spp. *Bucculatrix thurberiella*, *Phyllocnistis citrella*, *Agrotis* spp., *Euxoa* spp., *Feltia* spp., *Earias insulana*, *Heliothis* spp., *Spodoptera exigua*, *Mamestra brassicae*, *Panolis flammea*, *Prodenia litura*, *Spodoptera* spp., *Trichoplusia ni*, *Carpocapsa pomonella*, *Pieris* spp., *Chilo* spp., *Pyrausta nubilalis*, *Ephesia kuehniella*, *Galleria mellonella*, *Tineola bisselliella*, *Tinea pellionella*, *Hofmannophila pseudospretella*, *Cacoecia podana*, *Capua reticulana*, *Choristoneura fumiferana*, *Glysia ambiguella*, *Homona magnanima*, *Tortrix viridana*.
- Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. *Anobium punctatum*, *Rhizopertha dominica*, *Acanthoscelides obtectus*, *Acanthoscelides obtectus*, *Hylotrupes bajulus*, *Agelastica alni*, *Leptinotarsa decemlineata*, *Phaedon cochleariae*, *Diabrotica* spp., *Psylliodes chrysocephala*, *Epilachna varivestis*, *Atomaria* spp., *Oryzaephilus surinamensis*, *Anthonomus* spp., *Sitophilus* spp., *Otiorrhynchus sulcatus*, *Cosmopolites sordidus*, *Ceutorrhynchus assimilis*, *Hypera postica*, *Dermestes* spp., *Trogoderma* spp., *Anthrenus* spp., *Attagenus* spp., *Lyctus* spp., *Meligethes aeneus*, *Ptinus* spp., *Niptus hololeucus*, *Gibbium psyllodes*, *Tribolium* spp., *Tenebrio molitor*, *Agriotes* spp., *Conoderus* spp., *Melolontha melolontha*, *Amphimallon solstitialis*, *Costelytra zealandica*.
- 45 Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. *Diprion* spp., *Hoplocampa* spp., *Lasius* spp., *Monomorium pharaonis*, *Vespa* spp.
- Aus der Ordnung der Diptera z.B. *Aedes* spp., *Anopheles* spp., *Culex* spp., *Drosophila melanogaster*, *Musca* spp., *Fannia* spp., *Calliphora erythrocephala*, *Lucilia* spp., *Chrysomya* spp., *Cuterebra* spp., *Gastrophilus* spp., *Hyppobosca* spp., *Stomoxys* spp., *Oestrus* spp., *Hypoderma* spp., *Tabanus* spp., *Tannia* spp., *Bibio hortulanus*, *Oscinella frit*, *Phorbia* spp., *Pegomya hyoscyami*, *Ceratitis capitata*, *Dacus oleae*, *Tipula paludosa*.
- Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. *Xenopsylla cheopis*, *Ceratophyllus* spp..
- Aus der Ordnung der Arachnida z.B. *Scorpio maurus*, *Latrodectus mactans*.
- 55 Aus der Ordnung der Acarina z.B. *Acarus siro*, *Argas* spp., *Ornithodoros* spp., *Dermanyssus gallinae*, *Eriophyes ribis*, *Phyllocoptura oleivora*, *Boophilus* spp., *Rhipicephalus* spp., *Amblyomma* spp., *Hyalomma* spp., *Ixodes* spp., *Psoroptes* spp., *Chorioptes* spp., *Sarcoptes* spp., *Tarsonemus* spp., *Bryobia praetiosa*, *Panonychus* spp., *Tetranychus* spp..

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe zeichnen sich durch eine hohe insektizide und akarizide Wirksamkeit aus.

Sie lassen sich mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von pflanzenschädigenden Insekten, wie beispielsweise gegen die Larven des Meerettichblattkäfers (*Phaedon cochleariae*) oder gegen die Larven der grünen Reiszikade (*Nephotettix cincticeps*) gegen die Raupen der Kohlschabe *Plutella maculipennis*.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin als Defolianten, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge ab.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

Dikotyle Unkräuter der Gattungen: *Sinapis*, *Lepidium*, *Galium*, *Stellaria*, *Matricaria*, *Anthemis*, *Galinsoga*, *Chenopodium*, *Urtica*, *Senecio*, *Amaranthus*, *Portulaca*, *Xanthium*, *Convolvulus*, *Ipomoea*, *Polygonum*, *Sesbania*, *Ambrosia*, *Cirsium*, *Carduus*, *Sonchus*, *Solanum*, *Rorippa*, *Rotala*, *Lindernia*, *Lamium*, *Veronica*, *Abutilon*, *Emex*, *Datura*, *Viola*, *Galeopsis*, *Papaver*, *Centaurea*, *Trifolium*, *Ranunculus*, *Taraxacum*.

Dikotyle Kulturen der Gattungen: *Gossypium*, *Glycine*, *Beta*, *Daucus*, *Phaseolus*, *Pisum*, *Solanum*, *Linum*, *Ipomoea*, *Vicia*, *Nicotiana*, *Lycopersicon*, *Arachis*, *Brassica*, *Lactuca*, *Cucumis*, *Cucurbita*.

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: *Echinochloa*, *Setaria*, *Panicum*, *Digitaria*, *Phleum*, *Poa*, *Festuca*, *Eleusine*, *Brachiaria*, *Lolium*, *Bromus*, *Avena*, *Cyperus*, *Sorghum*, *Agropyron*, *Cynodon*, *Monochoria*, *Fimbristylis*, *Sagittaria*, *Eleocharis*, *Scirpus*, *Paspalum*, *Ischaemum*, *Sphenoclea*, *Dactyloctenium*, *Agrostis*, *Alopecurus*, *Apera*.

Monokotyle Kulturen der Gattungen: *Oryza*, *Zea*, *Triticum*, *Hordeum*, *Avena*, *Secale*, *Sorghum*, *Panicum*, *Saccharum*, *Ananas*, *Asparagus*, *Allium*. Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese

Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen, auf Zier- und Sportrasen und Weideflächen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich sehr gut zur selektiven Bekämpfung monokotyler Unkräuter in dikotylen Kulturen im Vor- und Nachaufbauverfahren. Sie können beispielsweise in Baumwolle oder Zuckerrüben mit sehr gutem Erfolg zur Bekämpfung von Schadgräsern eingesetzt werden.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Spritzpulver, Suspensionen, Pulver, Stäubemittel, Pasten, lösliche Pulver, Granulate, Suspensions-Emulsions-Konzentrate, Wirkstoffimprägnierte Natur- und synthetische Stoffe sowie Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumzeugenden Mitteln.

Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkyl-naphthaline, chlorierte Aromaten und chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, mineralische und pflanzliche Öle, Alkohole, wie Butanol oder Glykol sowie deren Ether und Ester, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser.

Als feste Trägerstoffe kommen in Frage:

z.B. Ammoniumsalze und natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate, als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengeln; als Emulgier- und/oder schaumzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylaryl-polyglykolether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Einweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulvrige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaleine und Lecithine und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

- 5 Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

- 10 Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können als solche oder in ihren Formulierungen auch in Mischung mit bekannten Herbiziden zur Unkrautbekämpfung Verwendung finden, wobei Fertigformulierungen oder Tankmischungen möglich sind.

Für die Mischungen kommen bekannte Herbizide wie z.B. 1-Amino-6-ethylthio-3-(2,2-dimethylpropyl)-1,3,5-triazin-2,4(1H,3H)-dion (AMETHYDIONE) oder N-(2-Benzthiazolyl)-N,N'-dimethyl-harnstoff (METABENZTHIAZURON) zur Unkrautbekämpfung in Getreide; 4-Amino-3-methyl-6-phenyl-1,2,4-triazin-5(4H)-on (METAMITRON) zur Unkrautbekämpfung in Zuckerrüben und 4-Amino-6-(1,1-dimethylethyl)-3-methylthio-1,2,4-triazin-5(4H)-on (METRIBUZIN) zur Unkrautbekämpfung in Sojabohnen, in Frage. Weiterhin kommen 2,4-Dichlorphenoxyessigsäure (2,4-D); 4-(2,4-Dichlorphenoxy)-buttersäure (2,4-DB); 2,4-Dichlorphenoxypropionsäure (2,4-DP); 3-Isopropyl-2,1,3-benzothiadiazin-4-on-2,2-dioxid (BENTAZON); Methyl-5-(2,4-dichlorphenoxy)-2-nitrobenzoat (BIFENOX); 3,5-Dibrom-4-hydroxy-benzonitril (BROMOXYNIL); 2-Chlor-N-[(4-methoxy-6-methyl-1,3,5-triazin-2-yl)-amino]-carbonyl-benzolsulfonamid (CHLORSULFURON); 2-[4-(2,4-Dichlorphenoxy)-phenoxy]-propionsäure, deren Methyl- oder deren Ethylester (DICLOFOPMETHYL); 4-Amino-6-t-butyl-3-ethylthio-1,2,4-triazin-5(4H)-on (ETHIOZIN); 2-4-[(6-Chlor-2-benzoxazolyl)-oxy]-phenoxy-propionsäure, deren Methyl- oder deren Ethylester (FENOXAPROP); [(4-Amino-3,5-dichlor-6-fluor-2-pyridinyl)-oxy]-essigsäure bzw. deren 1-Methylheptylester (FLUROXYPYR); Methyl-2-[4,5-dihydro-4-methyl-4-(1-methylethyl)-5-oxo-1H-imidazol-2-yl]-4(5)-methylbenzoat (IMAZAMETHABENZ); 3,5-Diiod-4-hydroxybenzonitril (IOXYNIL); N,N-Dimethyl-N'-(4-isopropylphenyl)-harnstoff (ISOPROTURON); (2-Methyl-4-chlorphenoxy)-essigsäure (MCPA); (4-Chlor-2-methylphenoxy)-propionsäure (MCP); N-Methyl-2-(1,3-benzthiazol-2-yloxy)-acetanilid (MEFENACET); 2-[[[(4-Methoxy-6-methyl-1,3,5-triazin-2-yl)-amino]-carbonyl]-amino]-sulfonyl-benzoesäure oder deren (METSULFURON); N-(1-Ethylpropyl)-3,4-dimethyl-2,6-dinitroanilin (PENDIMETHALIN); O-(6-Chlor-3-phenylpyridazin-4-yl)-S-octyl-thiocarbonat (PYRIDATE); 4-Ethylamino-2-t-butyl-amino-6-methylthio-s-triazin (TERBUTRYNE); 3-[[[(4-Methoxy-6-methyl-1,3,5-triazin-2-yl)-amino]-carbonyl]-amino]-sulfonyl-thiophen-2-carbonsäure (THIAMETURON) in Frage. Einige Mischungen zeigen überraschenderweise auch synergistische Wirkung.

- 35 Auch eine Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen, wie Fungiziden, Insektiziden, Akariziden, Nematiziden, Schutzstoffen gegen Vogelfraß, Pflanzennährstoffen und Bodenstrukturverbesserungsmitteln ist möglich.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus durch weiteres Verdünnen bereiteten Anwendungsformen, wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Emulsionen, Pulver, Pasten und Granulate angewandt werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z.B. durch Gießen, Spritzen, Sprühen, Streuen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können sowohl vor als auch nach dem Auflaufen der Pflanzen appliziert werden.

Sie können auch vor der Saat in den Boden eingearbeitet werden.

- 45 Die angewandte Wirkstoffmenge kann in einem größeren Bereich schwanken. Sie hängt im wesentlichen von der Art des gewünschten Effektes ab. Im allgemeinen liegen die Aufwandmengen zwischen 0,01 und 10 kg Wirkstoff pro Hektar Bodenfläche, vorzugsweise zwischen 0,05 und 5 kg pro ha.

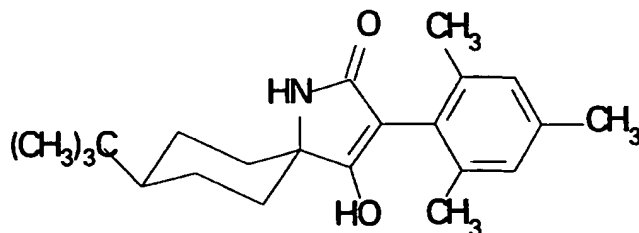
Die Herstellung und die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geht aus den nachfolgenden Beispielen hervor.

50

55

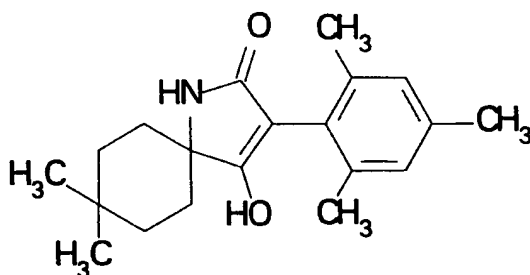
Herstellungsbeispiele:

## Beispiel (Ia-1)



4,14g (0,138 Mol) Natriumhydrid werden in 70 ml absolutem Toluol suspendiert und am Rückfluß erhitzt. Dazu werden 25,6g (0,069 Mol) N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-*t*-butyl-cyclohexancarbonsäuremethylester in 140 ml absolutem Toluol zugetropft und anschließend so lange weiter am Rückfluß erhitzt, bis die Reaktion beendet ist. (Dünnschichtchromatographische Kontrolle). Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wird unter Eiskühlung Ethanol zugetropft, bis kein Wasserstoff mehr entweicht. Danach wird das Lösungsmittel abgedampft, der Rückstand in Ethanol aufgenommen und bei 0-20 °C in ca. 10%ige Salzsäure eingebracht. Der ausgefallene Niederschlag wird abgesaugt und getrocknet. Nach dem Umkristallisieren aus Chloroform/Hexan erhält man 14,90g (63% der Theorie) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-*t*-butyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion vom Schmelzpunkt  $F_p. > 220^\circ \text{C}$ . ( $\beta$ -Isomer)

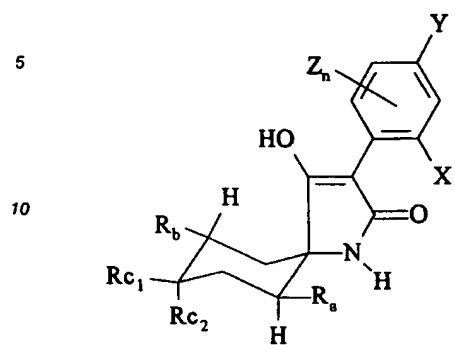
## Beispiel (Ia-2)



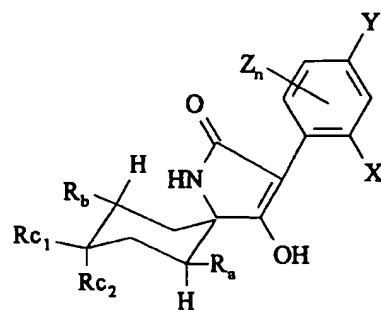
37,2g (0,331 Mol) Kalium-*tert*-butylat werden in 100 ml absolutem Tetrahydrofuran bei Rückflußtemperatur erhitzt. Dazu werden 52g (0,151 Mol) N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4,4-dimethyl-cyclohexancarbonsäuremethylester in 510 ml absolutem Toluol zugetropft und 90 Minuten am Rückfluß erhitzt. Nach Beendigung der Reaktion wird der Ansatz auf Raumtemperatur gebracht und 500 ml Wasser dazugegeben. Die wäßrige Phase wird abgetrennt und die Toluolphase mit 220 ml Wasser extrahiert. Die vereinigten wäßrigen Phasen werden mit Toluol gewaschen und anschließend bei Raumtemperatur mit 50 ml konzentrierte Salzsäure versetzt. Der ausgefallene Niederschlag wird abgesaugt, gewaschen und getrocknet. Das Rohprodukt wird zur weiteren Reinigung in 300 ml Methyl-*tert*-butylether aufgeschlämmt und abgesaugt.

Man erhält 44,9g (95% der Theorie) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4,4-dimethyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion vom Schmelzpunkt  $F_p. > 220^\circ \text{C}$ .

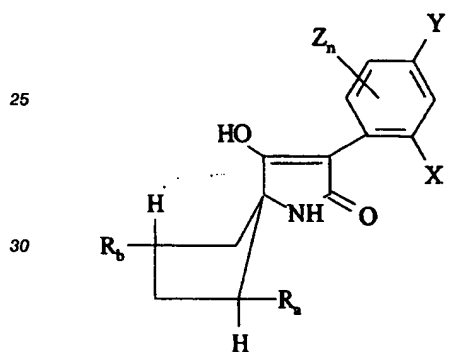
Analog zu Beispiel (Ia-1) und (Ia-2) und gemäß den allgemeinen Angaben in der Beschreibung zu den erfindungsgemäßen Verfahren, werden die nachfolgenden in Tabelle 4 aufgeführten Endprodukte der Formel (Ia) als  $\alpha$ -Isomer oder  $\beta$ -Isomer erhalten:



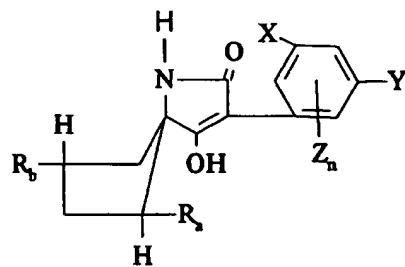
Ia  
(α-Isomer)



Ia  
(β-Isomer)



Ia  
(α-Isomer)



Ia  
(β-Isomer)



Tabelle 4:

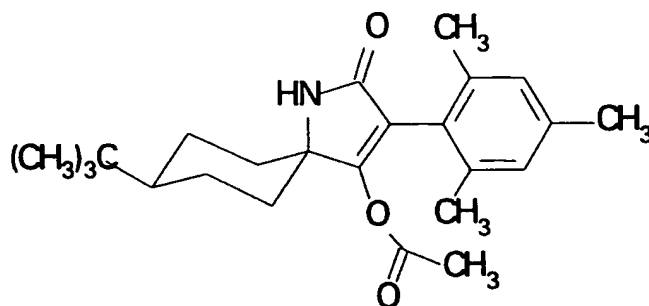
	Bsp. Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	phys. Konst. Fp.: °C	Isomer
5	(Ia-3 )	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	H	H	H	146	αa
10	(Ia-4)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	>220	a
	(Ia-5)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	>220	α
15	(Ia-6)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	217	α
	(Ia-7)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	130-140	α
20	(Ia-8)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	>220	α
	(Ia-9)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	190-198	α
25	(Ia-10)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	120	β
	(Ia-11)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	>220	β
30	(Ia-12)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	>220	α
	(Ia-13)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	207-209	β
35	(Ia-14)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	188-499	β
	(Ia-15)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	205-207	α
40	(Ia-16)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	149-200	α
	(Ia-17)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	196-202	β
45	(Ia-18)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	212-213	α
	(Ia-19)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	>220	β

50

55

	Bsp. Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	phys. Konst. Fp.: °C	Isomer
5	(Ia-20)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	>220	β
	(Ia-21)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	235	β
10	(Ia-22)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> -		H	H	>220	α
	(Ia-23)	Cl	Cl	H	-CH <sub>2</sub> -		H	H	215-217	α
15	(Ia-24)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	-	183-185	α
	(Ia-25)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	-	-	>220	α
20	(Ia-26)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	>260	α
	(Ia-27)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	252-253	β
25	(Ia-28)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	H	>230	α
	(Ia-29)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		>220	-
30	(Ia-30)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	239-240	α
	(Ia-31)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	O-CH <sub>3</sub>	H	>220	α
35	(Ia-32)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	O-CH <sub>3</sub>	H	>220	β
	(Ia-33)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	186	β
40	(Ia-34)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	182	β
	(Ia-35)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	197	β
45	(Ia-36)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	206	β
	(Ia-37)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	196-205	β
50	(Ia-38)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	214	β

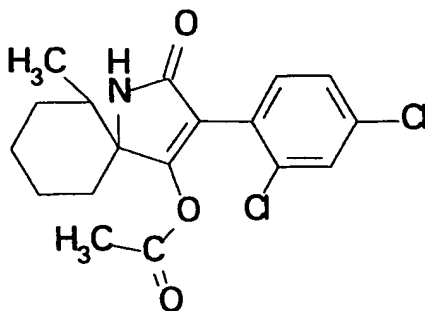
## Beispiel (Ib-1)



5,12g (0,015 Mol) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-*t*-butyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion werden in 60 ml absolutem Dichlormethan gelöst und mit 2,1 ml Triethylamin versetzt. Bei 0 bis 10 °C werden 1,13 ml Acetylchlorid in 5 ml absolutem Dichlormethan zugegeben. Das Ende der Reaktion wird dünnschichtchromatographisch ermittelt. Anschließend wird zweimal mit jeweils 100 ml 0,5 N Natronlauge gewaschen und die organische Phase über Magnesiumsulfat getrocknet. Der nach dem Abdampfen des Lösungsmittels erhaltene Rückstand wird aus Essigester/*n*-Hexan umkristallisiert.

Man erhält 2 g (35% der Theorie) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-*t*-butyl)-pentamethylen-4-acetyloxy- $\Delta^3$ -pyrrolin-2-on vom Schmelzpunkt  $F_p. > 220^\circ\text{C}$ . (*b*-Isomer).

## Beispiel (Ib-2)

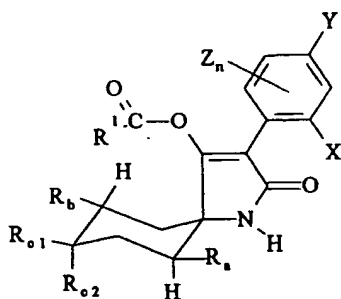


Analog zu Beispiel (Ib-1) erhält man 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(2-methyl)-pentamethylen-4-acetyloxy- $\Delta^3$ -pyrrolin-2-on vom Schmelzpunkt  $F_p. : 138^\circ\text{C}$ . (Isomerengemisch)

Analog zu Beispiel (Ib-1) und (Ib-2) und gemäß den allgemeinen Angaben in der Beschreibung zu den erfindungsgemäßen Verfahren werden die nachfolgend in Tabelle 5 aufgeführten Endprodukte der Formel (Ib) als  $\alpha$ -Isomer oder  $\beta$ -Isomer erhalten.

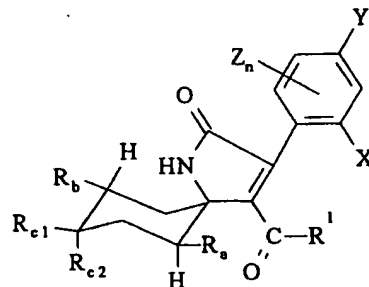
5

10



15

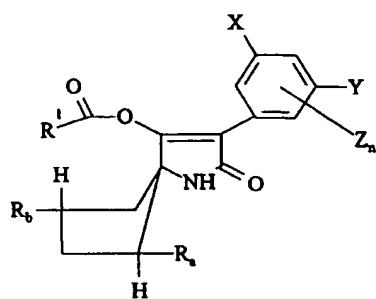
Ib  
(α-Isomer)



Ib  
(β-Isomer)

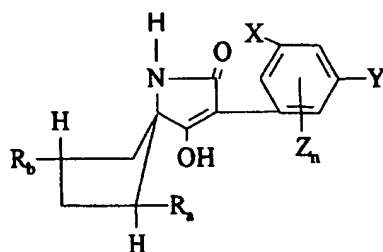
20

25



30

Ib  
(α-Isomer)



Ib  
(β-Isomer)

35

40

45

50

55

Tabelle 5

	Bsp. Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	R <sup>1</sup>	phys. Konst. Fp.: °C	Iso- mer
5											
10	(Ib-3)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	218	α
	(Ib-4)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	>220°	α
15	(Ib-5)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	180	α
	(Ib-6)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	215	α
	(Ib-7)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	146-147	α
20	(Ib-8)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	191	α
	(Ib-9)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	214	α
25	(Ib-10)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	221	α
	(Ib-11)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	220	β
30	(Ib-12)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	>220	β
	(Ib-13)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	228	α

Tabelle 5: (Fortsetzung)

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

Bsp. Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	R <sup>1</sup>	phys. Konst. Fp.: °C	Iso- mer
(Ib-14)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	217-218	β
(Ib-15)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	162-163	β
(Ib-16)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	188-190	β
(Ib-17)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	218-220	β
(Ib-18)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	148-150	β
(Ib-19)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	204	α
(Ib-20)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	173	α
(Ib-21)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	122	α
(Ib-22)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	234	α
(Ib-23)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	166-167	α
(Ib-24)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	201	α
(Ib-25)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	>220	β

Tabelle 5: (Fortsetzung)

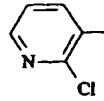
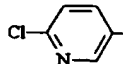
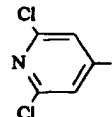
5	Bsp.									phys.	
	Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	R <sup>1</sup>	Konst.	Iso-
										Fp.: °C	mer
10	(Ib-26)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	201-203	α
	(Ib-27)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	183-185	α
15	(Ib-28)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	183-185	α
	(Ib-29)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	151-152	β
20	(Ib-30)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H		180	β
	(Ib-31)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H		170-176	β
25											
	(Ib-32)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H		215	β
30	(Ib-33)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	201-202	α
35	(Ib-34)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	179-181	α
	(Ib-35)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	202-205	α
40	(Ib-36)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	177-179	α
	(Ib-37)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	175-177	α
45	(Ib-38)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	212-213	β

Tabelle 5: (Fortsetzung)

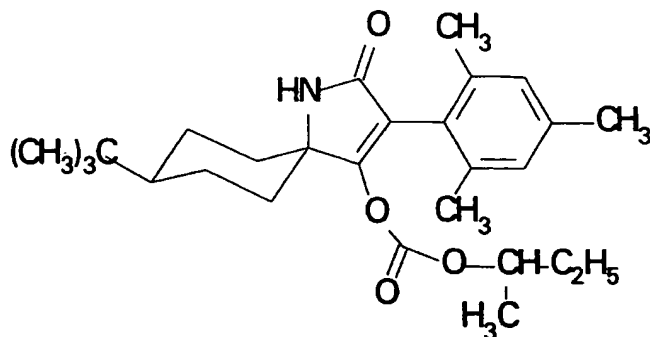
	Bsp. Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	R <sup>1</sup>	phys. Konst. Fp.: °C	Iso- mer
5											
10	(Ib-39)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	176-178	β
	(Ib-40)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	217-218	β
15	(Ib-41)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	199-201	β
	(Ib-42)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	205-206	β
20	(Ib-43)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> -		H	H	CH <sub>3</sub>	225-228	α
	(Ib-44)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> -		H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	179-182	α
	(Ib-45)	Cl	Cl	H	-CH <sub>2</sub> -		H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	177-179	α
25	(Ib-46)	Cl	Cl	H	-CH <sub>2</sub> -		H	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	223-226	α
	(Ib-47)	Cl	Cl	H	-CH <sub>2</sub> -		H	H	CH <sub>3</sub>	233-235	α
30	(Ib-48)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	-	CH <sub>3</sub>	210-213	α
	(Ib-49)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	-	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	169-171	α
35	(Ib-50)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	-	-	CH <sub>3</sub>	188	α
	(Ib-51)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	-	-	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	164	α
40	(Ib-52)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	CH <sub>3</sub>	222-224	α
	(Ib-53)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	161-163	α
45											
50											
55											



Tabelle 5: (Fortsetzung)

Bsp. Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	R <sup>1</sup>	phys. Konst.	Iso- mer
									Fp.: °C	
(Ib-54)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	224-225	α
(Ib-55)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	>220	-
(Ib-56)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	217-218	-
(Ib-57)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	>220	-
(Ib-58)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		CH <sub>3</sub>	>220	-
(Ib-59)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	208-210	-
(Ib-60)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>3</sub>	193	α
(Ib-61)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	177-179	α
(Ib-62)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	>220	α
(Ib-63)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	>220	α
(Ib-64)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	OCH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	181-182	α
(Ib-65)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	OCH <sub>3</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	187-189	β
(Ib-66)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	196	β
(Ib-67)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	172	β

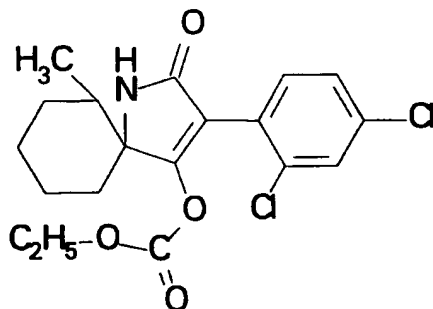
Beispiel (Ic-1)



5,12 g (0,015 Mol) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-t.-butyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion werden in 60 ml absolutem Dichlormethan gelöst und mit 2,1 ml Triethylamin versetzt. Bei 0-10 °C werden 2,05 g Chlorameisensäure-sec-butylester in 5 ml absolutem Dichlormethan zugegeben und der Ansatz bei Raumtemperatur weitergerührt. Das Ende der Reaktion wird dünnschichtchromatographisch ermittelt. Anschließend wird zweimal mit jeweils 100 ml 0,5 N Natronlauge gewaschen und die organische Phase über Magnesiumsulfat getrocknet. Der nach dem Abdampfen des Lösungsmittels erhaltene Rückstand wird aus Essigester/n-Hexan umkristallisiert.

Man erhält 4,4 g (66% der Theorie) Kohlensäure-O-(sec.-butyl)-ester-O-[3-(2,4,6-trimethylphenyl)-5,5-(4-t.-butyl)-pentamethylen- $\Delta^3$ -pyrrolin-4-yl-2-on] vom Schmelzpunkt Fp.: >220 °C. ( $\beta$ -Isomer).

Beispiel (Ic-2)



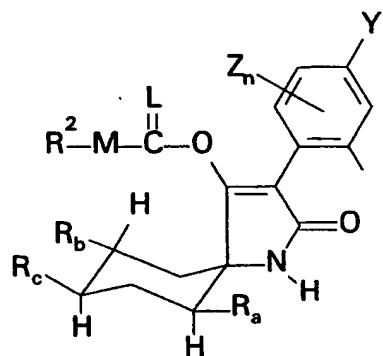
Analog zu Beispiel (Ic-1) erhält man Kohlensäure-O-(sec.-butyl)-ester-O-[3-(2,4,6-trimethylphenyl)-5,5-(4-t.-butyl)-pentamethylen- $\Delta^3$ -pyrrolin-4-yl-2-on] vom Schmelzpunkt Fp.: 170 °C (Isomerengemisch)

Analog zu Beispiel (Ic-1) und (Ic-2) und gemäß den allgemeinen Angaben in der Beschreibung zu den erfindungsgemäßen Verfahren, werden die nachfolgend in Tabelle 6 aufgeführten Endprodukte der Formel (Ic) als  $\alpha$ -Isomer oder  $\beta$ -Isomer erhalten.

5

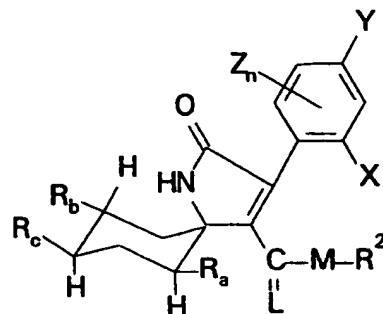
10

15



Ic  
(α-Isomer)

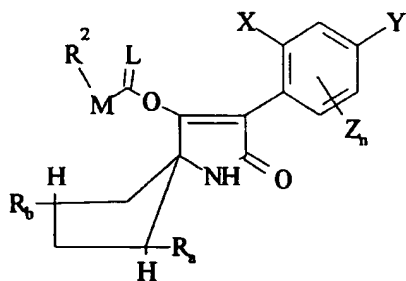
20



Ic  
(β-Isomer)

25

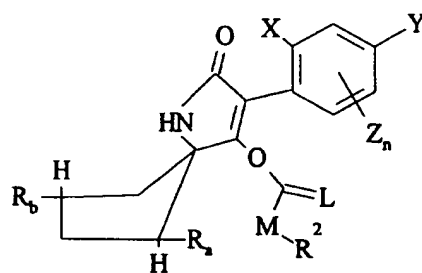
30



Ic  
(α-Isomer)

35

40



Ic  
(β-Isomer)

45

50

55

Tabelle 6

Bsp.- Nr.:	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	L	M	R <sub>2</sub>	Fp.: °C	Iso- mer
(Ic-3)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	167	α
(Ic-4)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	188	α
(Ic-5)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	168	α
(Ic-6)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	>220	β
(Ic-7)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	S	CH <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	148-150	β
(Ic-8)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	S	CH <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	141-143	α
(Ic-9)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	S	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	134-136	α
(Ic-10)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	S	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	77-79	α
(Ic-11)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	133	α
(Ic-12)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	194	α
(Ic-13)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	192	α
(Ic-14)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	190-191	β
(Ic-15)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	>220	β
(Ic-16)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	202-203	β

Tabelle 6: (Fortsetzung)

Bsp.- Nr.:	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	L	M	R <sub>2</sub>	Fp.: °C	Iso- mer
(Ic-17)	Cl	Cl	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	179-180	β
(Ic-18)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	165-166	β
(Ic-19)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	169-171	β
(Ic-20)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	209	α
(Ic-21)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	171	α
(Ic-22)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	151	α
(Ic-23)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	144	α
(Ic-24)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	>220	β
(Ic-25)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	170-173	α
(Ic-26)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	146-148	α
(Ic-27)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	166-168	α
(Ic-28)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	199-203	α
(Ic-29)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	188-190	α
(Ic-30)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	171-173	α
(Ic-31)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	197-198	β
(Ic-32)	Cl	Cl	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	227-228	α

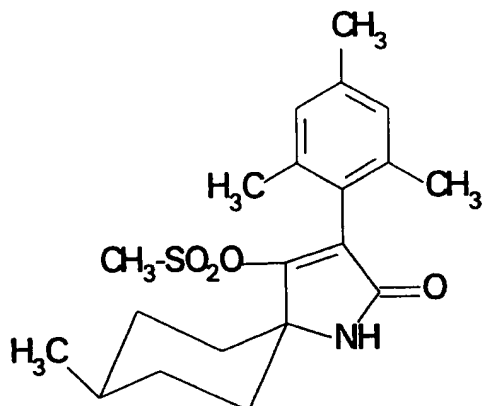
Tabelle 6: (Fortsetzung)

Bsp.- Nr.:	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	L	M	R <sub>2</sub>	Fp.: °C	Iso- mer
(Ic-33)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	202-204	β
(Ic-34)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	193-194	β
(Ic-35)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	168-169	β
(Ic-36)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	CH <sub>3</sub>	206	β
(Ic-37)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	O	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	>220	β
(Ic-38)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	183-186	α
(Ic-39)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	159-161	α
(Ic-40)	Cl	Cl	H	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	H	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	153-155	α
(Ic-41)	Cl	Cl	H	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	H	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	155-157	α
(Ic-42)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	-	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	173-176	α
(Ic-43)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	-	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	186-189	α
(Ic-44)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	-	-	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	194	α
(Ic-45)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	-	-	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	187	α
(Ic-46)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	155-156	α
(Ic-47)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	185-186	α
(Ic-48)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	225-226	α

Tabelle 6: (Fortsetzung)

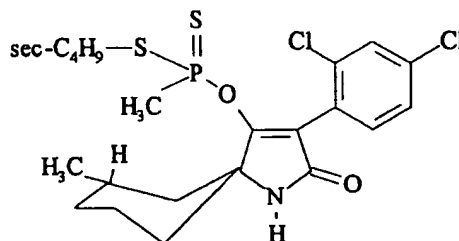
Bsp.- Nr.:	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	L	M	R <sub>2</sub>	Fp.: °C	Iso- mer
(Ic-49)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	198-199	α
(Ic-50)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	>220	-
(Ic-51)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	220-221	-
(Ic-52)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	227-229	-
(Ic-53)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	206-208	-
(Ic-54)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	143	α
(Ic-55)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	177-179	α
(Ic-56)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	OCH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	182	α
(Ic-57)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	OCH <sub>3</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	154	β
(Ic-58)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	236	β
(Ic-59)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	179	β
(Ic-60)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	204	β
(Ic-61)	Cl	Cl	H	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	O	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	198	β

Beispiel (Id-1)



5,99 g (0,02 Mol) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-methyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion werden in 70 ml absolutem Dichlormethan gelöst und mit 2,8 ml Triethylamin versetzt. Bei 0 °C bis 10 °C werden 2,29 g Methansulfonsäurechlorid in 5 ml absolutem Dichlormethan zugetropft. Das Ende der Reaktion wird dünnschichtchromatographisch ermittelt. Anschließend wird zweimal mit jeweils 200 ml 0,5 N Natronlauge gewaschen und die organische Phase über Magnesiumsulfat getrocknet. Nach dem Entfernen des Lösungsmittels und Aufschlännen des Rückstandes in Essigester erhält man 3,1 g (41 % der Theorie) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-methyl)-pentamethylen-4-methylsulfonyloxy- $\Delta^3$ -pyrrolin-2-on vom Schmelzpunkt Fp.: 205-206 °C ( $\alpha$ -Isomer).

Beispiel (Ie - 1) ( $\alpha$ -Isomer)

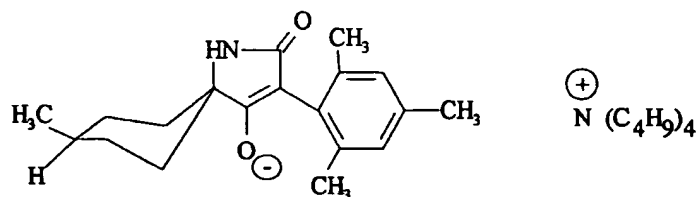


2 g (6,2 mmol) 3-(2,4-Dichlorphenyl)-5,5-(3-methyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion werden in 20 ml absolutem Tetrahydrofuran suspendiert und mit 1 ml Triethylamin versetzt. Nach Zugabe von 1,5 g (7 mmol) Methyl-*sec*.-butylthiophosphonsäurechlorid wird über Nacht gerührt. Das Lösungsmittel wird abgedampft und der Rückstand an Kieselgel mit Cyclohexan / Essigester 2 : 1 chromatographiert. Man erhält 1,7 g (37% der Theorie) der oben angegebenen Verbindung vom Schmelzpunkt Fp.: 69 °C ( $\alpha$ -Isomer).



## Beispiel (If - 1)

5

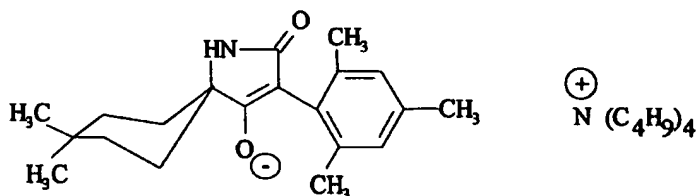


10

2,99g (10mmol) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-methyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion werden in 40ml  
 15 absolutem Methylenchlorid suspendiert. Nach Zugabe von 6,24g Tetrabutylammoniumhydroxidlösung (40%-ig) wird 15 Min. nachgerührt, das Lösungsmittel abgedampft und der Rückstand mit Diisopropylether zur Kristallation gebracht. Nach Absaugen erhält man 5,1g (94% der Theorie) der oben gezeigten Verbindung vom Schmelzpunkt Fp.: 125 °C ( $\beta$ -Isomer).

## 20 Beispiel (If - 2)

25



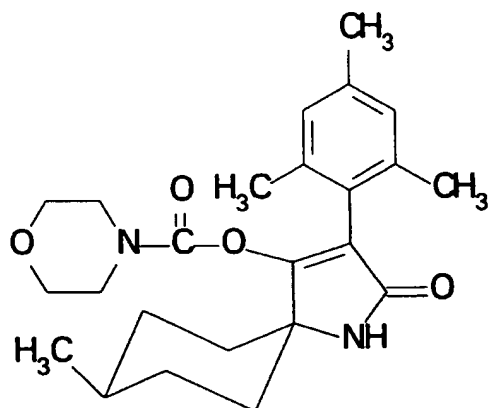
30

Analog zu Beispiel If-1 erhält man die Verbindung If-2 vom Schmelzpunkt Fp.: 110 °C.

35

## Beispiel (Ig-1)

40



50

55

5,99 g (0,02 Mol) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-methyl)-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion werden in 70  
 ml absolutem Dichlormethan gelöst und mit 2,8 ml Triethylamin versetzt. Bei 0 bis 10 °C werden 2,34 ml

Morpholincarbamidsäurechlorid in 5 ml Dichlormethan zugegeben und der Ansatz bei Raumtemperatur weitergerührt, bis das Reaktionsende nach dünn-schichtchromatographischer Kontrolle erreicht ist. Danach wird zweimal mit jeweils 200 ml 0,5 N Natronlauge gewaschen und die organische Phase über Magnesiumsulfat getrocknet. Nach dem Abdampfen des Lösungsmittels und Aufschlännen des Rückstandes in Essigester erhält man 2,3 g (28 % der Theorie) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-methyl)-pentamethylen-4-(morpholincarbamoyl)- $\Delta^3$ -pyrrolin-2-on vom Schmelzpunkt Fp.: 197-198 °C. ( $\alpha$ -Isomer)

Beispiel (Ig-2)

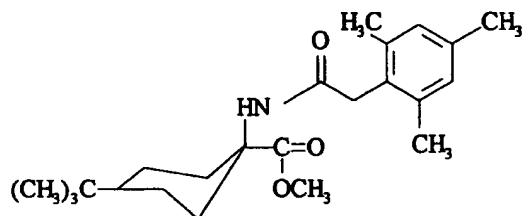
Analog zu Beispiel (Ig-1) erhält man 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5,5-(4-methyl)-pentamethylen-4-(morpholincarbamoyl)- $\Delta^3$ -pyrrolin-2-on vom Schmelzpunkt Fp.: 189-193 °C. ( $\beta$ -Isomer)  
Analog werden die Beispiele der Tabelle 7 erhalten:

**Tabelle 7**

Bsp.- Nr.:	X	Y	Zn	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	L	R <sup>7</sup>	R <sup>8</sup>	Fp.: °C	Iso- mer
(Ig-3)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	$\beta$
(Ig-4)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	>220	$\beta$
(Ig-5)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		167	$\beta$

Herstellung der Ausgangsverbindungen

Beispiel (II-1)



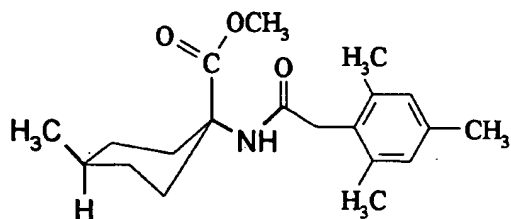
(II-1)

( $\beta$ -Isomer)

29,1 g (0,117 Mol) 1-Amino-1-cyclohexancarbonsäure-4-(t-butyl)-methylester hydrochlorid werden in 300 ml Tetrahydrofuran suspendiert und mit 34,4 ml (0,246 Mol) Triethylamin versetzt. Bei 0 bis 10 °C werden 23 g Mesitylenessigsäurechlorid in 20 ml absolutem Tetrahydrofuran zugetropft und der Ansatz bei Raumtemperatur weitergerührt. Das Reaktionsende wird dünn-schichtchromatographisch bestimmt. Der Ansatz wird in

0,5 l Eiswasser mit 100 ml 1 N Salzsäure eingerührt und mit Dichlormethan extrahiert. Nach dem Waschen mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung und trocknen der organischen Phase wird das Lösungsmittel abgezogen. Das Rohprodukt wird aus Toluol/n-Hexan umkristallisiert. Man erhält 25,6 g (59 % der Theorie) N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-1-amino-4-tert.-butyl-cyclohexancarbonsäuremethylester vom Schmelzpunkt  
 5 Fp.: 153-154 °C. ( $\beta$ -Isomer)

Beispiel (II-2)

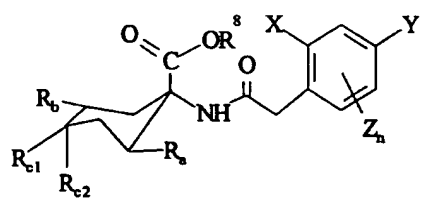


20 Man legt 148 g (1.52 mol) konz. Schwefelsäure vor und tropft bei 30-40 °C eine Lösung von 90.9 g (0.30 mol) N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-4-methyl-1-aminocyclohexannitril in 600 ml Methylenchlorid zu. Nach 2 h werden 212 ml abs. Methanol bei 40 °C zugetropft und noch 6 h bei 40-70 °C nachgerührt.

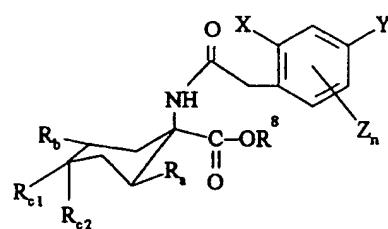
Zur Aufarbeitung rührt man das Reaktionsgemisch in Eiswasser ein, extrahiert mit Methylenchlorid, wäscht die org. Phase mit NaHCO<sub>3</sub>-Lsg, trocknet und rotiert ein. Die weitere Reinigung erfolgt durch Umkristallisation aus Toluol/n-Hexan.

25 Ausbeute: 73.9 g (73% d.Th.) N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-4-methyl-1-aminocyclohexancarbonsäuremethylester vom Fp. 146 °C.

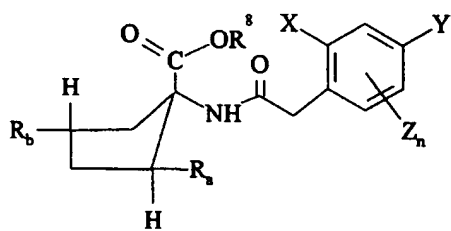
Analog zu Beispiel (II-1) und gemäß den allgemeinen Angaben in der Beschreibung zu den erfindungsgemäßen Verfahren, werden die nachfolgend in Tabelle 8 aufgeführten Ausgangsverbindungen der Formel  
 30 (II) als ( $\alpha$ -Isomer) oder ( $\beta$ -Isomer) erhalten:



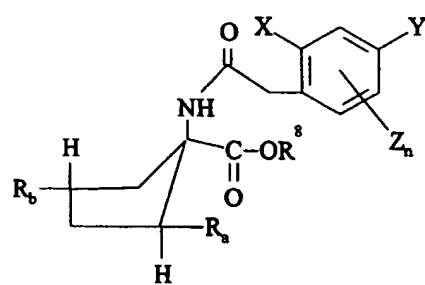
II  
( $\alpha$ -Isomer)



**II**  
**(β-Isomer)**



II  
( $\alpha$ -Isomer)



II  
( $\beta$ -Isomer)

Tabelle 8

5

	Besp. Nr.	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sup>8</sup>	phys. Konst.	Iso- mer
										Fp.: °C	
10	(II-2)	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	146	α
	(II-3)	H	H	CH <sub>3</sub>	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	118	α
15	(II-4)	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	149-151	β
	(II-5)	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	103-104	α
20	(II-6)	CH <sub>3</sub>	H	H	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	156	α
	(II-7)	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	123-124	β
25	(II-8)	H	CH <sub>3</sub>	H	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	144	α
	(II-9)	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	142	-
30	(II-10)	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	160	α
	(II-11)	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	127-128	α
	(II-12)	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	147	α
35	(II-13)	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	138	α
	(II-14)	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	137-139	α
40	(II-15)	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	103-105	α
	(II-16)	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	144-145	α
45	(II-17)	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	129-130	β

50

55

Tabelle 8 (Fortsetzung)

	Besp. Nr.	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	X	Y	Z <sub>n</sub>	R <sup>8</sup>	phys. Konst. Fp.: °C	Iso- mer
5	(II-18)	H	H	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	116-118	α
10	(II-19)	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	208-210	α
	(II-20)	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	207	α
15	(II-21)	H	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	153-154	-
	(II-22)	H	CH <sub>3</sub>	H	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	147-148	β
20	(II-23)	H	H	CH <sub>3</sub>	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	151-152	β
	(II-24)	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	123-124	β
25	(II-25)	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	131	β
	(II-26)	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	Cl	Cl	H	CH <sub>3</sub>	106	β
30	(II-27)	H	CH <sub>3</sub>	-	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	83-85	α
	(II-28)	CH <sub>3</sub>	H	-	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	107-108	α
35	(II-29)	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	105	β
	(II-30)	H	H	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	155	β
40	(II-31)	H	H	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	131	β
	(II-32)	H	H	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H			H	CH <sub>3</sub>	106	β
45	(II-33)	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	145	β
	(II-34)	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	118	β

50

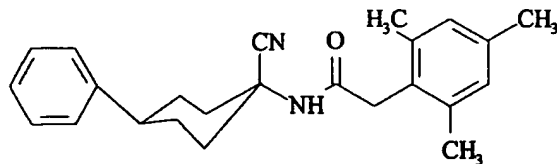
55

## Beispiele für die Herstellung der Ausgangsverbindungen der Formel XVII:

Beispiel XVII-1

5

10



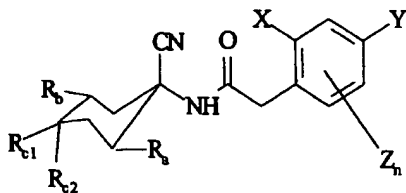
15 Zu 40g (0,2 Mol) 1-Amino-4-phenyl-cyclohexancarbonsäurenitril und 28ml (0,2 Mol) Triethylamin in 400 ml absolutem Tetrahydrofuran gibt man bei 0°C bis 10°C tropfenweise unter Rühren 39,3g (0,2 Mol) Mesitylenessigsäurechlorid (vergl. z.B. Tetrahedron 31, 2691-2694 [1975]) in 40 ml absolutem Tetrahydrofuran und rührt nach beendeter Zugabe bei Raumtemperatur bis im Dünnschichtchromatogramm kein Ausgangsprodukt mehr nachweisbar ist. Zur Aufarbeitung gibt man die Reaktionsmischung unter Rühren in eine Mischung aus 1000 ml Eiswasser und 200 ml 1N-Salzsäure, saugt ausgefallenen Feststoff ab, löst den Rückstand in Dichlormethan, trennt die wässrige Phase ab, trocknet die organische Phase über Magnesiumsulfat und entfernt das Lösungsmittel im Vakuum.

Man erhält 65g (91 % der Theorie) an N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-4-phenylcyclohexancarbonsäurenitril vom Schmelzpunkt 235-238°C.

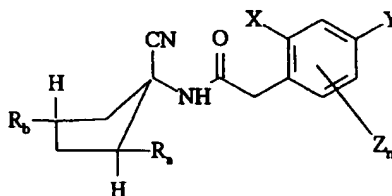
25 Analog zu Beispiel XVII-1 und gemäß den allgemeinen Angaben in der Beschreibung zu den erfindungsgemäßen Verfahren, werden die nachfolgend in der Tabelle 9 aufgeführten Ausgangsverbindungen der Formel XVII erhalten:

30

35



XVII



XVII

40

45

50

55

Tabelle 9

	Bsp.-Nr.:	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c1</sub>	R <sub>c2</sub>	X	Y	Z <sub>n</sub>	Fp.: ° C
5	XVII-2	CH <sub>3</sub>	H	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	183-184
	XVII-3	CH <sub>3</sub>	H	H	H	Cl	Cl	H	153
	XVII-4	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	202
	XVII-5	H	H	CH <sub>3</sub>	H	Cl	Cl	H	203
	XVII-6	H	CH <sub>3</sub>	H	H	Cl	Cl	H	189
10	XVII-7	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	176
	XVII-8	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	174
	XVII-9	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	Cl	Cl	H	153
	XVII-10	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	198
	XVII-11	H	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	204-206
15	XVII-12	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	185
	XVII-13	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	Cl	Cl	H	194
	XVII-14	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	190-192
	XVII-15	H	H	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	159-160
	XVII-16	H	H	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	208
20	XVII-17	H	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	198-201
	XVII-18	H	CH <sub>3</sub>	-	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	139
	XVII-19	CH <sub>3</sub>	H	-	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	142

Beispiel A

## Phaedon-Larven-Test

Lösungsmittel: 7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykoläther

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (*Brassica oleracea*) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Meerrettichblattkäfer-Larven (*Phaedon cochleariae*) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Käfer-Larven abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Käfer-Larven abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegende Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (Ia-10), (Ia-11), (Ib-11), (Ib-12), (Ig-1).

Beispiel B

## Plutella-Test

Lösungsmittel: 7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykoläther

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (*Brassica oleracea*) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen der Kohlschabe (*Plutella maculipennis*) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegende Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (Ia-10), (Ia-11), (Ib-12), (Ig-1).



### Beispiel C

#### Nephotettix-Test

- 5      Lösungsmittel:    7 Gewichtsteile Dimethylformamid  
          Emulgator:        1 Gewichtsteil Alkylarylpolglykoläther
- Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.
- 10      Reiskeimlinge (*Oryza sativa*) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Larven der Grünen Reiskikade (*Nephotettix cincticeps*) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.
- Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Zikaden abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Zikaden abgetötet wurden.
- 15      Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegende Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (Ia-10), (Ia-11), (Ib-11), (Ib-12), (Ig-1).

### Beispiel D

#### 20    Pre -emergence-Test

- Lösungsmittel:    5 Gewichtsteile Aceton  
          Emulgator:        1 Gewichtsteil Alkylarylpolglykoläther
- Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.
- 25      Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant. Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle.
- 30      Es bedeuten:  
          0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)  
          100 % = totale Vernichtung
- 35      Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit ebenso wie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß Herstellungsbeispiel: (Ia-10), (Ia-11), (Ib-12), (Ib-11), (Ic-6).

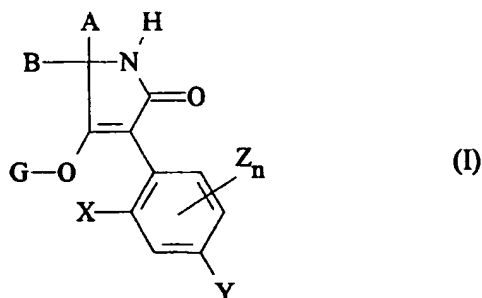
### Beispiel E

#### 40    Post-emergence-Test

- Lösungsmittel:    5 Gewichtsteile Aceton  
          Emulgator:        1 Gewichtsteil Alkylarylpolglykoläther
- 45      Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.
- 50      Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen welche eine Höhe von 5 - 15 cm haben, so, daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle.
- Es bedeuten:  
          0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)  
          100 % = totale Vernichtung
- 55      Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit ebenso wie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß Herstellungsbeispiel: (Ia-10), (Ia-11), (Ib-11), (Ib-12).

## Patentansprüche

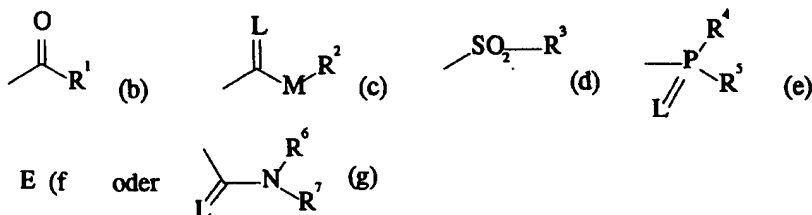
## 1. Substituierte 1-H-3-Arylpyrrolidin-2,4-dion Derivate der Formel (I)



in welcher  
A und B

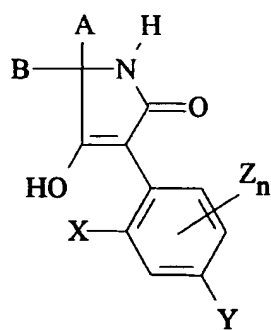
gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen substituierten Cyclus stehen,

- 20 X für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,  
Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,  
Z für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,  
n für eine Zahl 0, 1, 2 oder 3 steht,  
G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

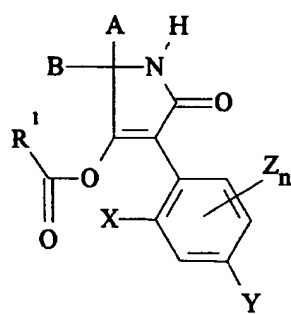


- steht,  
E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,  
L und M für Sauerstoff und/oder Schwefel steht,  
40 R<sup>1</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls substituiertes Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl oder substituiertes Hetaryloxyalkyl steht ,  
45 R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,  
R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Cycloalkylthio und für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,  
50 R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen Cyclus stehen.

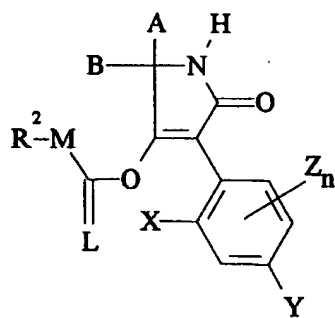
## 2. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit den Strukturen (1a) bis (1f)



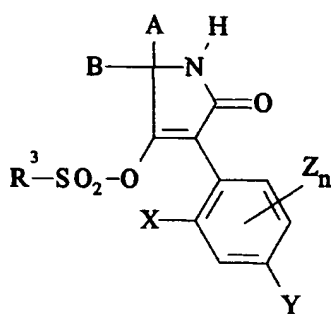
(I a)



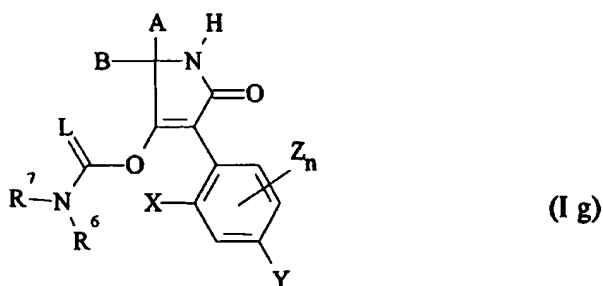
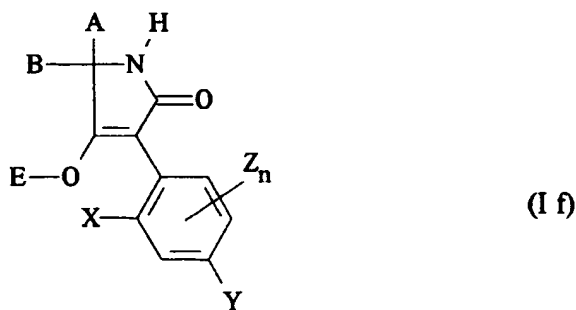
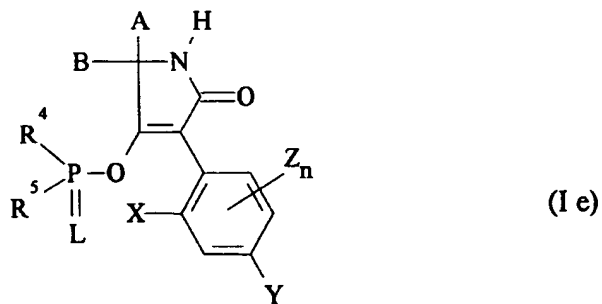
(I b)



(I c)



(I d)



worin

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n  
die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen besitzen.

3. Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus, der einfach oder mehrfach durch Alkyl, Cycloalkyl, Haloalkyl, Alkoxy, Thioalkyl, Halogen oder Phenyl substituiert ist stehen oder

A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus stehen, der mit einer gegebenenfalls durch ein oder zwei Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochenen Alkylendiyl-, oder durch einen Alkylendioxy- oder durch eine Alkylendithio-yl-gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis achtgliedrigen Spirocyclus bildet oder

A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind für einen gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten oder ungesättigten Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.

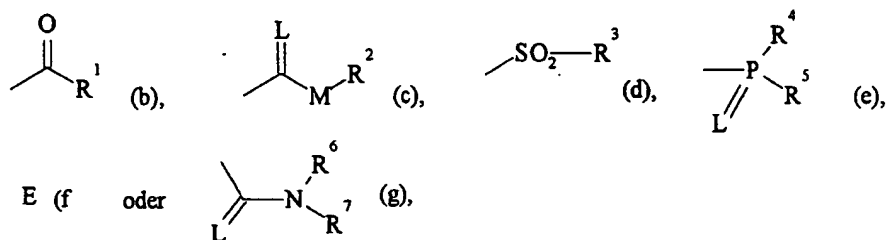
X für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl steht,

Z für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen



steht, in welchen

E

L und M

R<sup>1</sup>R<sup>2</sup>R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup>R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup>

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht und

jeweils für Sauerstoff und/oder Schwefel stehen,

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Ringatomen, das durch Sauerstoff-und/oder Schwefel-atome unterbrochen sein kann, steht,für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl steht,für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes Hetaryl steht,für gegebenenfalls durch Halogen und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-substituiertes Hetaryl-oxo-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl steht,für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>)-alkylamino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>-Alkenylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkylthio, für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenring stehen.

## 4. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

A, B

und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus, der einfach oder mehrfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Haloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Thioalkyl, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sein kann stehen oder

A, B

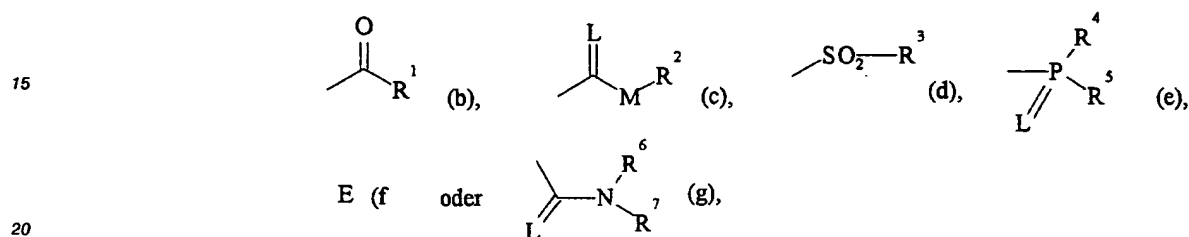
und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus stehen, der mit einer gegebenenfalls durch ein oder zwei Sauerstoff- oder Schwefelatome unterbrochenen Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxy- oder durch eine Alkylendithiooxy-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Spirocyclus bildet oder

A,B

und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den C-Atomen, an die sie

gebunden sind für eine durch Alkyl (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>), Alkoxy (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>) oder Fluor, Chlor, Brom substituierten gesättigten oder ungesättigten Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.

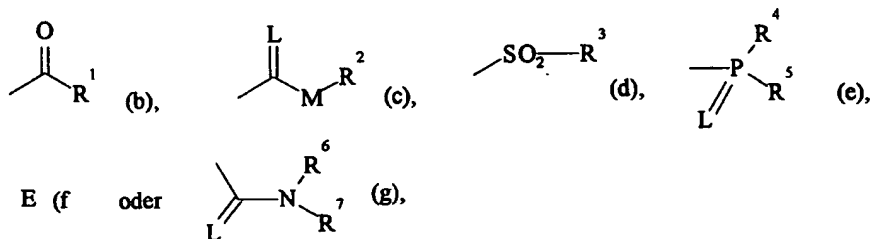
- 5 X für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy steht,  
 Y für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl steht,  
 Z für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder Ethoxy steht,  
 n für eine Zahl von 0 - 2 steht,  
 10 G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen der Formel



- steht, in welcher
- 25 E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht und  
 L und M für Sauerstoff und/oder Schwefel stehen,  
 R<sup>1</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Cycloalkyl mit 3 bis 7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht,  
 30 für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl,  
 für gegebenenfalls durch Halogen-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,  
 für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom- und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,  
 35 für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-alkyl steht,  
 für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Amino und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-alkyl steht,  
 40 R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,  
 für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,  
 R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-alkylamino, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkylthio, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen.  
 45  
 R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl steht, oder  
 50 zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenring stehen,  
 55

## 5. Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

- A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus, der mindestens einfach oder mehrfach durch Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, iso-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, sek.-Butoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sein kann stehen oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus stehen, der mit einer gegebenenfalls durch ein Sauerstoff- oder Schwefelatom unterbrochenen Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxy-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Spirocyclus bildet oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Spirocyclus stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind für einen gesättigten oder ungesättigten fünf- oder sechsgliedrigen Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.
- X für Methyl, Ethyl, Propyl, 2-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder Ethoxy steht,
- Y für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl steht,
- Z für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder Ethoxy steht,
- n für eine Zahl von 0 - 1 steht,
- G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen der Formeln



- steht, in welchen
- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht und
- L und M für Sauerstoff und/oder Schwefel stehen,
- R¹ für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Ringatomen, das durch 1 bis 2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht,
- für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro-substituiertes Phenyl steht,
- für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl steht,
- für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl-substituiertes Furanoyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,
- für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,
- für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl-, Ethyl, substituiertes Pyridyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Pyrimidyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Thiazolyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,
- R² für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,
- oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Nitro, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,
- R³, R⁴ und R⁵ unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylamino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-

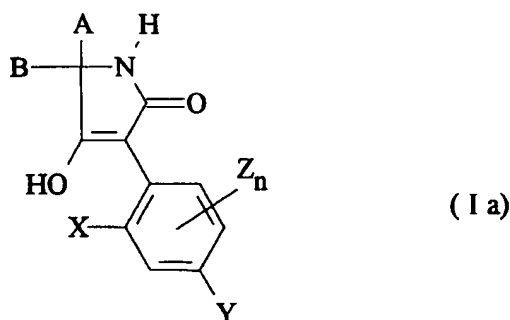
hio, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Fluoralkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Fluoralkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen.

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup>

unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl steht, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel substituierten C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenring stehen.

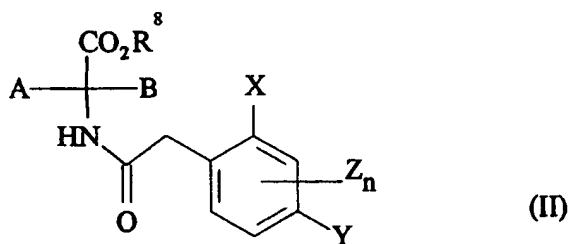
6. Verfahren zur Herstellung der substituierten 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man

(A) im Fall der 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione bzw. deren Enole der Formel (Ia)



in welcher

A, B, X, Y, Z und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, N-Acylaminosäureester der Formel (II)



in welcher

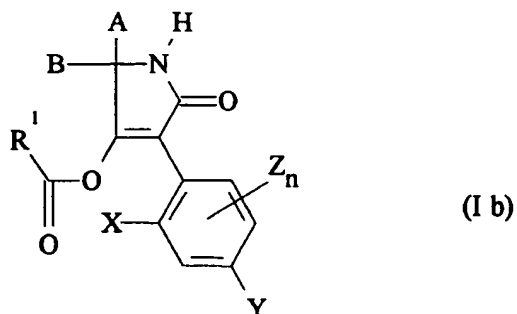
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert; oder

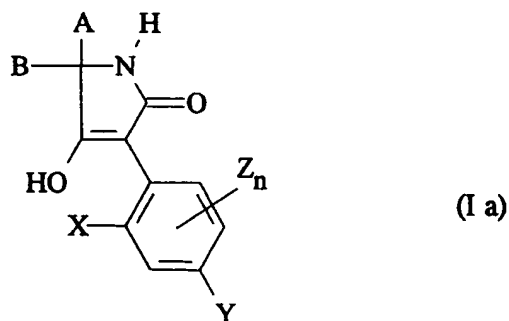
(B) im Fall der Verbindungen der Formel (Ib)





15 in welcher

A, B, X, Y, Z, R¹ und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
Verbindungen der Formel (Ia),



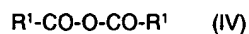
35 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
α) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)



45 in welcher

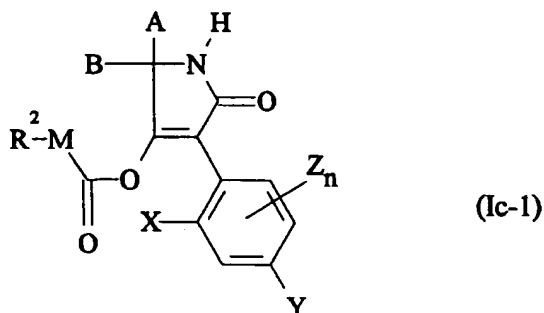
R¹ die oben angegebene Bedeutung hat und  
Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines  
Säurebindemittels umsetzt  
oder  
β) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel (IV)



55 in welcher

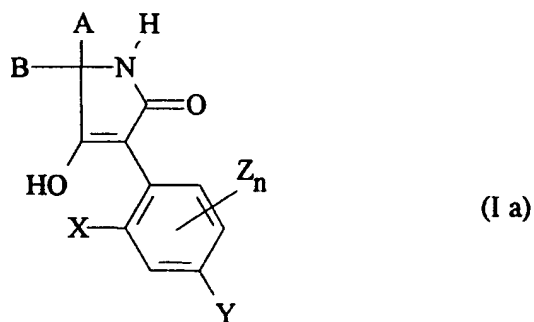
R¹ die oben angegebene Bedeutung hat,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines  
Säurebindemittels,

umsetzt;  
oder  
(C) im Falle der Verbindungen der Formel (Ic-1)



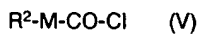
in welcher  
A, B, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
und  
M für Sauerstoff oder Schwefel steht,  
Verbindungen der Formel (Ia)

20



in welcher  
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethiolester der allgemeinen Formel (V)

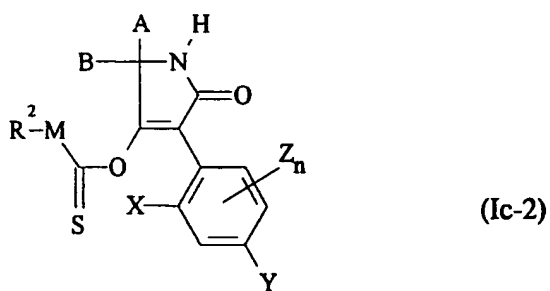
40



in welcher  
R<sup>2</sup> und M die oben angegebene Bedeutung haben,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines  
Säurebindemittels umsetzt;  
oder  
(D) im Falle der Verbindungen der Formel (Ic-2)

45

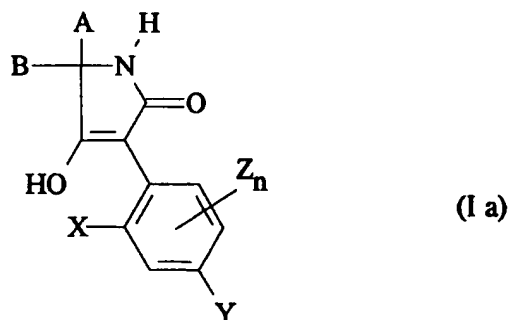
50



in welcher

A, B, R², X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben  
und

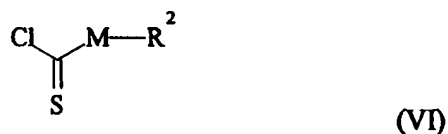
M für Sauerstoff oder Schwefel steht,  
Verbindungen der Formel (Ia)



in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

α) mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der allgemeinen Formel (VI)



in welcher

M und R² die oben angegebene Bedeutung haben,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines  
Säurebindemittels umgesetzt,  
oder

β) mit Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Alkylhalogeniden der allgemeinen Formel (VII)

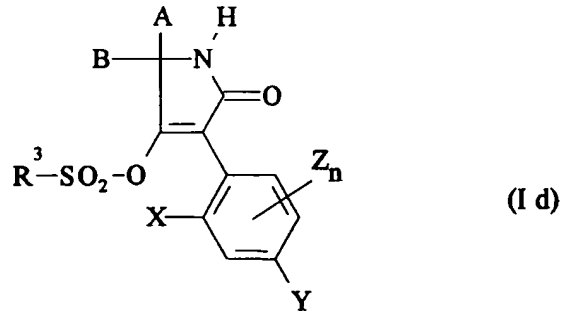
R²-Hal (VII)

in welcher

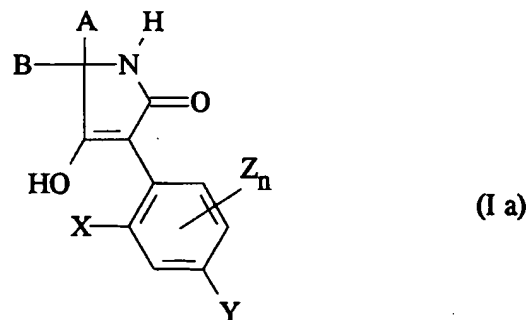
R² die oben angegebene Bedeutung hat  
und

Hal für Chlor, Brom, Iod steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels

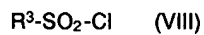
umsetzt;  
oder  
(E) im Fall der Verbindungen der Formel (Id)



in welcher  
A, B, X, Y, Z, R<sup>3</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
Verbindungen der Formel (Ia)



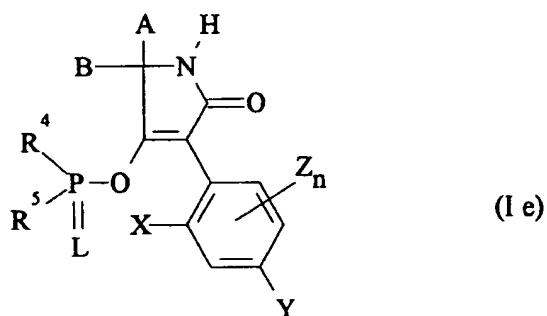
in welcher  
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Sulfonsäurechloriden der allgemeinen Formel (VIII)



in welcher  
R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines  
Säurebindemittels,  
umsetzt;  
oder  
(F) im Fall der 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione der Formel (Ie)

5

10

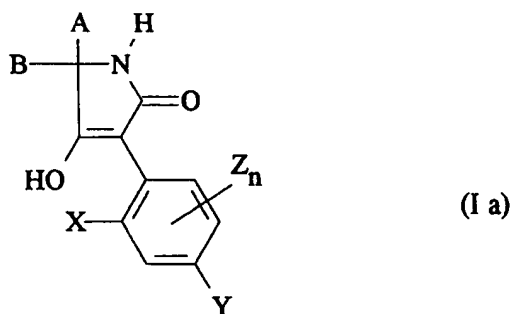


15

in welcher  
A, B, L, X, Y, Z, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione der Formel (Ia) bzw. deren Enole

20

25

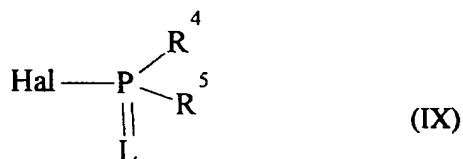


30

in welcher  
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Phosphorverbindungen der allgemeinen Formel (IX)

35

40



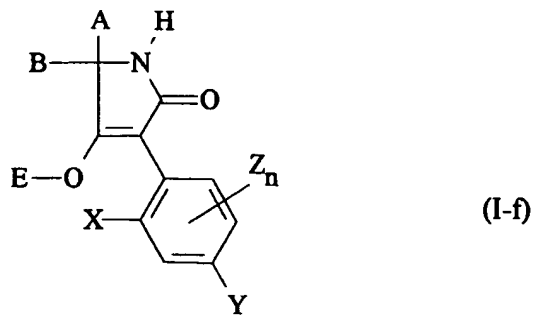
45

in welcher  
L, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die oben angegebene Bedeutung haben  
und  
Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart  
eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebinde-  
mittels

50

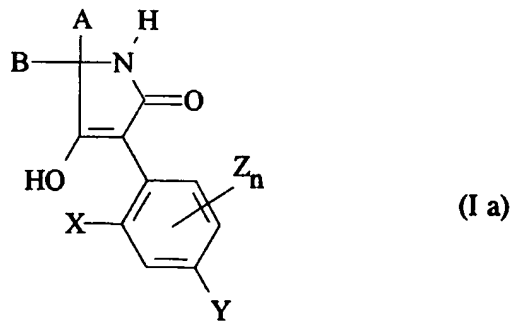
umsetzt;  
oder  
(G) im Fall der Verbindungen der Formel (If)

55



in welcher

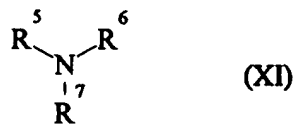
15 A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
und  
E für ein Metallionäquivalent oder für ein Ammoniumion steht,  
Verbindungen der Formel (Ia)



in welcher

35 A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (X) und (XI)

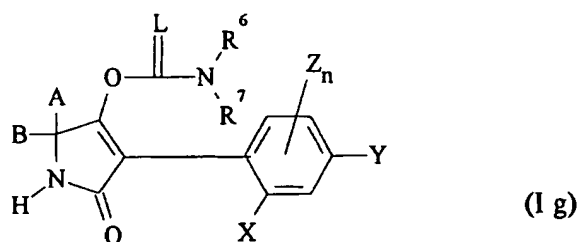
$\text{Me}_s\text{OH}_t$  (X)



in welchen

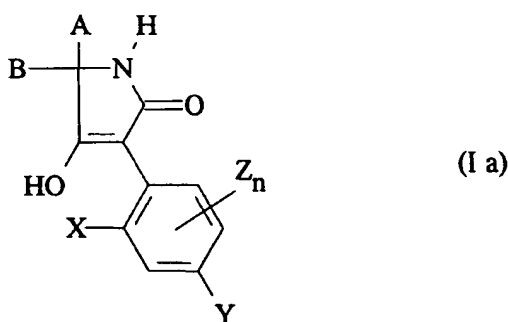
Me für ein- oder zweiwertige Metallionen,  
s und t für die Zahl 1 und 2 und  
50  $\text{R}^5$ ,  $\text{R}^6$  und  $\text{R}^7$  unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl stehen,  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umgesetzt,  
(H) im Fall von Verbindungen der Formel (g)

55



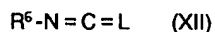
10 in welcher

A, B, L, X, Y, Z, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
Verbindungen der Formel (Ia)



20 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
α) mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XII)



30 in welcher

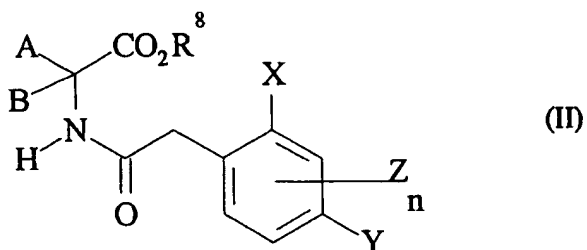
L und R<sup>6</sup> die oben angegebene Bedeutung hat  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines  
Katalysators  
oder  
β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der allgemeinen Formel (XIII)



40 in welcher

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebene Bedeutung haben  
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines  
Säurebindemittels,  
umsetzt.

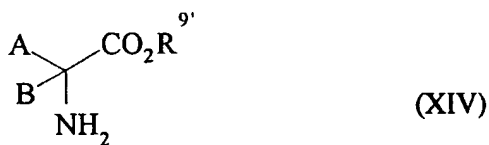
55 7. Verbindungen der Formel (II)



10 in welcher

A, B, X, Y, Z, n und R<sup>8</sup> die in Anspruch langegebene Bedeutung haben.

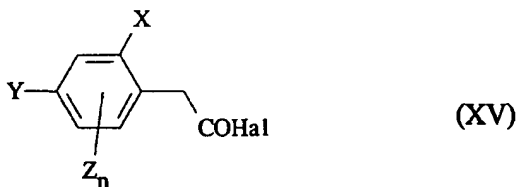
- 15 8. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (II), dadurch gekennzeichnet, daß man Aminosäurederivate der Formel (XIV),



25 in welcher

R<sup>9'</sup> für Wasserstoff (XIVa) und Alkyl (XIVb) steht und

A und B die oben angegebene Bedeutung haben mit Phenyllessigsäurehalogeniden der Formel (XV)

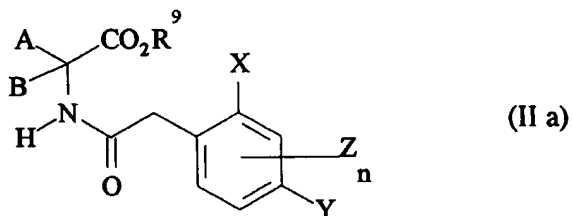


40 in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht,

acyliert

oder Acylaminosäuren der Formel (IIa),

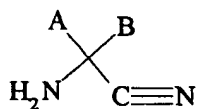


55 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

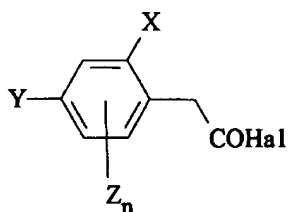


$R^9$  und  
für Wasserstoff steht,  
verestert,  
oder Aminonitrile der Formel (XVI)



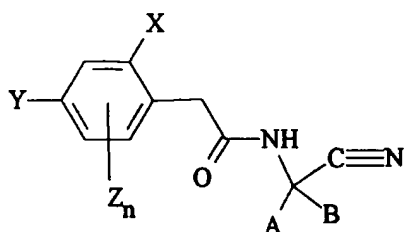
(XVI)

in welcher  
A und B die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Phenyllessigsäurehalogeniden der Formel (XV)



(XV)

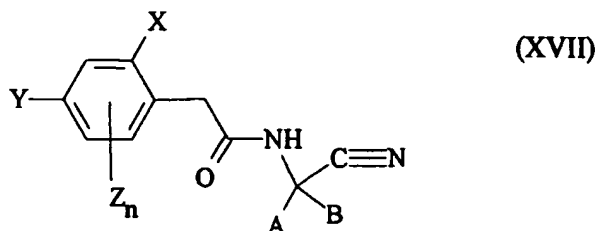
in welcher  
X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und  
Hal für Chlor oder Brom steht,  
zu Verbindungen der Formel (XVII)



(XVII)

in welcher  
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,  
umsetzt, die anschließend einer schwefelsauren Alkoholyse unterworfen werden.

9. Verbindungen der Formel (XVII)



in welcher

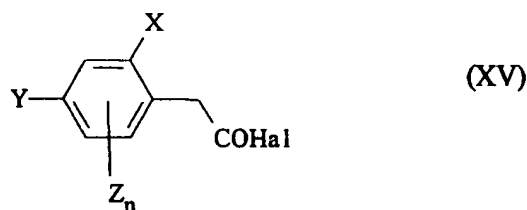
A, B, X, Y, Z und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben.

10. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (XVII) gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß man Aminonitrile der Formel (XVI)



in welcher

A und B die in Anspruch 9 angegebene Bedeutung haben, mit Phenyllessigsäurehalogeniden der Formel (XV)



in welcher

X, Y, Z und n die in Anspruch 9 angegebene Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht,

umsetzt.

11. Schädlingsbekämpfungsmittel und/oder Unkrautbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel (I) gemäß Anspruch 1.
12. Arthropodizide, nematizide und herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel (I).
13. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von Schädlingen im Pflanzenschutz, Haushaltsbereich, Hygienebereich und Vorratsschutz.
14. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von Arthropoden, Nematoden und unerwünschtem Pflanzenbewuchs im Pflanzenschutz, Haushaltsbereich, Hygienebereich und Vorratsschutz.

15. Verfahren zur Bekämpfung von Schädlingen im Pflanzenschutz, Haushaltsbereich, Hygienebereich und Vorratsschutz, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf die Schädlinge und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
- 5 16. Verfahren zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln und/oder Unkrautbekämpfungsmitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.
- 10 17. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von Ekto- und Endoparasiten bei Tieren.
18. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln zur Bekämpfung von Ekto- und Endoparasiten.
- 15 19. Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenbewuchs.

20

25

30

35

40

45

50

55

(19)



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11) Veröffentlichungsnummer: **0 596 298 A3**

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: **93116687.0**

(51) Int. Cl.<sup>5</sup>: **C07D 209/54, A01N 43/38,  
C07C 229/48, C07C 233/81,  
C07C 255/46**

(22) Anmeldetag: **15.10.93**

(30) Priorität: **28.10.92 DE 4236401  
11.08.93 DE 4326909**

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
**11.05.94 Patentblatt 94/19**

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
**BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL PT**

(68) Veröffentlichungstag des später veröffentlichten  
Recherchenberichts: **20.07.94 Patentblatt 94/29**

(71) Anmelder: **BAYER AG**  
  
**D-51368 Leverkusen(DE)**

(72) Erfinder: **Fischer, Reiner, Dr.**  
**Nelly-Sachs-Strasse 23**  
**D-40789 Monheim(DE)**  
Erfinder: **Bretschneider, Thomas, Dr.**  
**Scheerengasse 7-9**  
**D-51731 Siegburg(DE)**

Erfinder: **Krüger, Bernd-Wieland, Dr.**  
**Am Vorend 52**

**D-51467 Bergisch Gladbach(DE)**

Erfinder: **Erdelen, Christoph, Dr.**  
**Unterbüscherhof 15**

**D-42799 Leichlingen(DE)**

Erfinder: **Santel, Hans-Joachim, Dr.**  
**Grünstrasse 9a**

**D-51371 Leverkusen(DE)**

Erfinder: **Lürssen, Klaus, Dr.**

**August-Kierspel-Strasse 145**

**D-51469 Bergisch Gladbach(DE)**

Erfinder: **Schmidt, Robert R., Dr.**  
**Im Waldwinkel 110**

**D-51467 Bergisch Gladbach(DE)**

Erfinder: **Wachendorff-Neumann, Ulrike, Dr.**  
**Krischerstrasse 81**

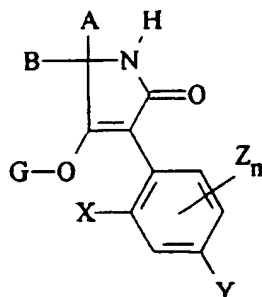
**D-40789 Monheim(DE)**

Erfinder: **Stendel, Wilhelm, Dr.**  
**In den Birken 55**

**D-42113 Wuppertal(DE)**

(54) **5-Spiro-substituierte 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate als Herbizide, Insektizide und Akarizide.**

(57) Die Erfindung betrifft neue 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I)



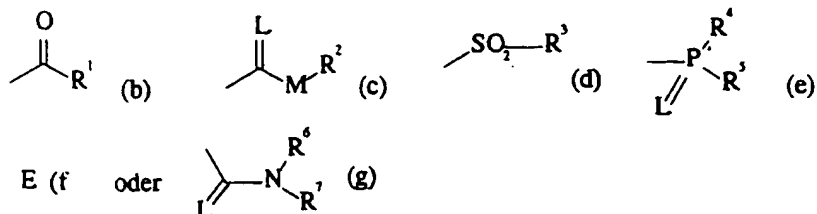
(I)

EP 0 596 298 A3

in welcher  
A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen substituierten

	Cyclus stehen,
X	für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,
Y	für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,
Z	für Alkyl, Halogen oder Alkoxy steht,
n	für eine Zahl 0, 1, 2 oder 3 steht,
G	für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen



	steht,
E	für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
L und M	für Sauerstoff und/oder Schwefel steht,
R <sup>1</sup>	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls substituiertes Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl oder substituiertes Hetaryloxyalkyl steht,
R <sup>2</sup>	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,
R <sup>3</sup> , R <sup>4</sup> und R <sup>5</sup>	unabhängig voneinander für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Cycloalkylthio und für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
R <sup>6</sup> und R <sup>7</sup>	unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen Cyclus stehen,

Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 93 11 6687

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.5)
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 53, no. 16, 25. August 1959, Columbus, Ohio, US; abstract no. 14961c, Spalte L ; * Zusammenfassung * & ACAD. REP. POPULARE ROMINE, INST. BIOCHIM., STUDII CERCETARI BIOCHIM. Bd. 1 , 1958 Seiten 97 - 107 ---	7,8	C07D209/54 A01N43/38 C07C255/46 C07C233/52
D,A	EP-A-0 456 063 (BAYER) *Seite 1-10* ---	1-19	
D,A	EP-A-0 442 073 (BAYER)  *Seite 63-79:Ansprüche* ---	1-6, 11-19	
D,A	EP-A-0 501 129 (BAYER)  *Seite 71-86: Ansprüche* ---	1-6, 11-19	
D,P, A	EP-A-0 521 334 (BAYER)  *Seite 57-67: Ansprüche* -----	1-6, 11-19	<b>RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.5)</b>  C07D C07C
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort <b>DEN HAAG</b>		Abschlußdatum der Recherche <b>26. Mai 1994</b>	Prüfer <b>Luyten, H</b>
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument I : aus andern Gründen angeführtes Dokument ----- & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	